



This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

- + *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.
- + *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.
- + *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.
- + *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at <http://books.google.com/>



A propos de ce livre

Ceci est une copie numérique d'un ouvrage conservé depuis des générations dans les rayonnages d'une bibliothèque avant d'être numérisé avec précaution par Google dans le cadre d'un projet visant à permettre aux internautes de découvrir l'ensemble du patrimoine littéraire mondial en ligne.

Ce livre étant relativement ancien, il n'est plus protégé par la loi sur les droits d'auteur et appartient à présent au domaine public. L'expression "appartenir au domaine public" signifie que le livre en question n'a jamais été soumis aux droits d'auteur ou que ses droits légaux sont arrivés à expiration. Les conditions requises pour qu'un livre tombe dans le domaine public peuvent varier d'un pays à l'autre. Les livres libres de droit sont autant de liens avec le passé. Ils sont les témoins de la richesse de notre histoire, de notre patrimoine culturel et de la connaissance humaine et sont trop souvent difficilement accessibles au public.

Les notes de bas de page et autres annotations en marge du texte présentes dans le volume original sont reprises dans ce fichier, comme un souvenir du long chemin parcouru par l'ouvrage depuis la maison d'édition en passant par la bibliothèque pour finalement se retrouver entre vos mains.

Consignes d'utilisation

Google est fier de travailler en partenariat avec des bibliothèques à la numérisation des ouvrages appartenant au domaine public et de les rendre ainsi accessibles à tous. Ces livres sont en effet la propriété de tous et de toutes et nous sommes tout simplement les gardiens de ce patrimoine. Il s'agit toutefois d'un projet coûteux. Par conséquent et en vue de poursuivre la diffusion de ces ressources inépuisables, nous avons pris les dispositions nécessaires afin de prévenir les éventuels abus auxquels pourraient se livrer des sites marchands tiers, notamment en instaurant des contraintes techniques relatives aux requêtes automatisées.

Nous vous demandons également de:

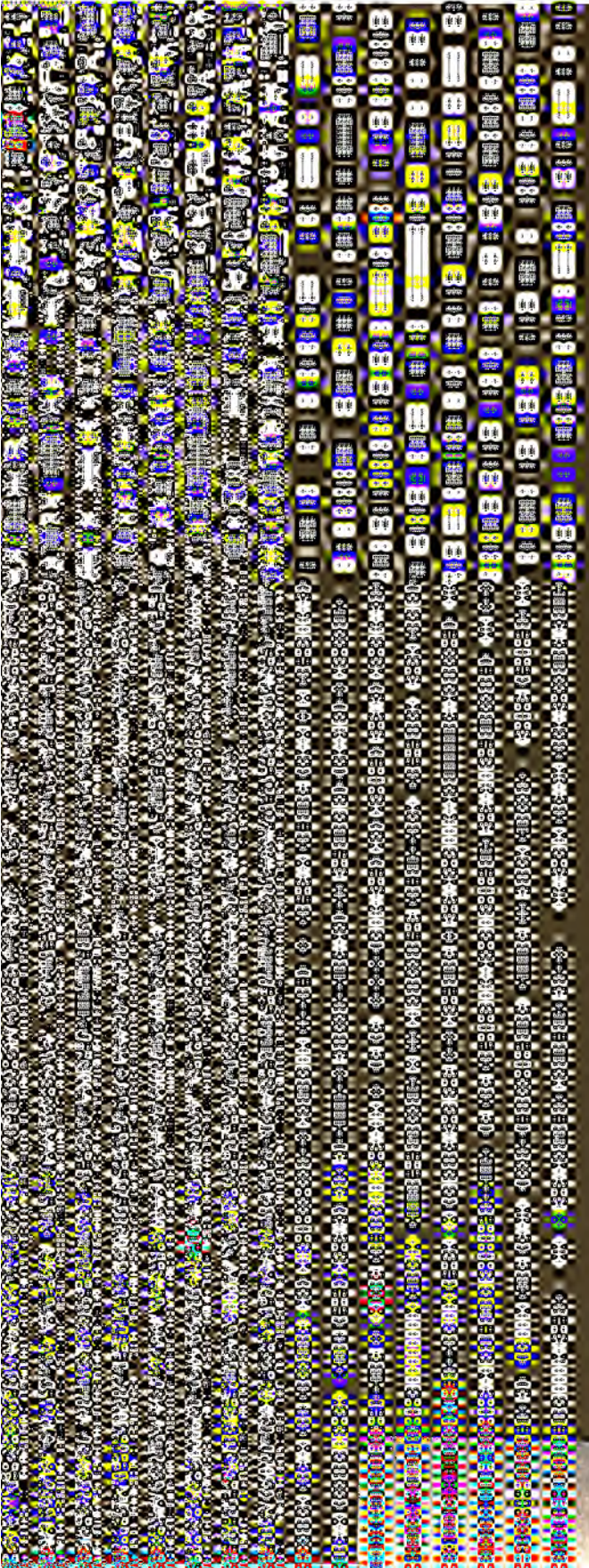
- + *Ne pas utiliser les fichiers à des fins commerciales* Nous avons conçu le programme Google Recherche de Livres à l'usage des particuliers. Nous vous demandons donc d'utiliser uniquement ces fichiers à des fins personnelles. Ils ne sauraient en effet être employés dans un quelconque but commercial.
- + *Ne pas procéder à des requêtes automatisées* N'envoyez aucune requête automatisée quelle qu'elle soit au système Google. Si vous effectuez des recherches concernant les logiciels de traduction, la reconnaissance optique de caractères ou tout autre domaine nécessitant de disposer d'importantes quantités de texte, n'hésitez pas à nous contacter. Nous encourageons pour la réalisation de ce type de travaux l'utilisation des ouvrages et documents appartenant au domaine public et serions heureux de vous être utile.
- + *Ne pas supprimer l'attribution* Le filigrane Google contenu dans chaque fichier est indispensable pour informer les internautes de notre projet et leur permettre d'accéder à davantage de documents par l'intermédiaire du Programme Google Recherche de Livres. Ne le supprimez en aucun cas.
- + *Rester dans la légalité* Quelle que soit l'utilisation que vous comptez faire des fichiers, n'oubliez pas qu'il est de votre responsabilité de veiller à respecter la loi. Si un ouvrage appartient au domaine public américain, n'en déduisez pas pour autant qu'il en va de même dans les autres pays. La durée légale des droits d'auteur d'un livre varie d'un pays à l'autre. Nous ne sommes donc pas en mesure de répertorier les ouvrages dont l'utilisation est autorisée et ceux dont elle ne l'est pas. Ne croyez pas que le simple fait d'afficher un livre sur Google Recherche de Livres signifie que celui-ci peut être utilisé de quelque façon que ce soit dans le monde entier. La condamnation à laquelle vous vous exposeriez en cas de violation des droits d'auteur peut être sévère.

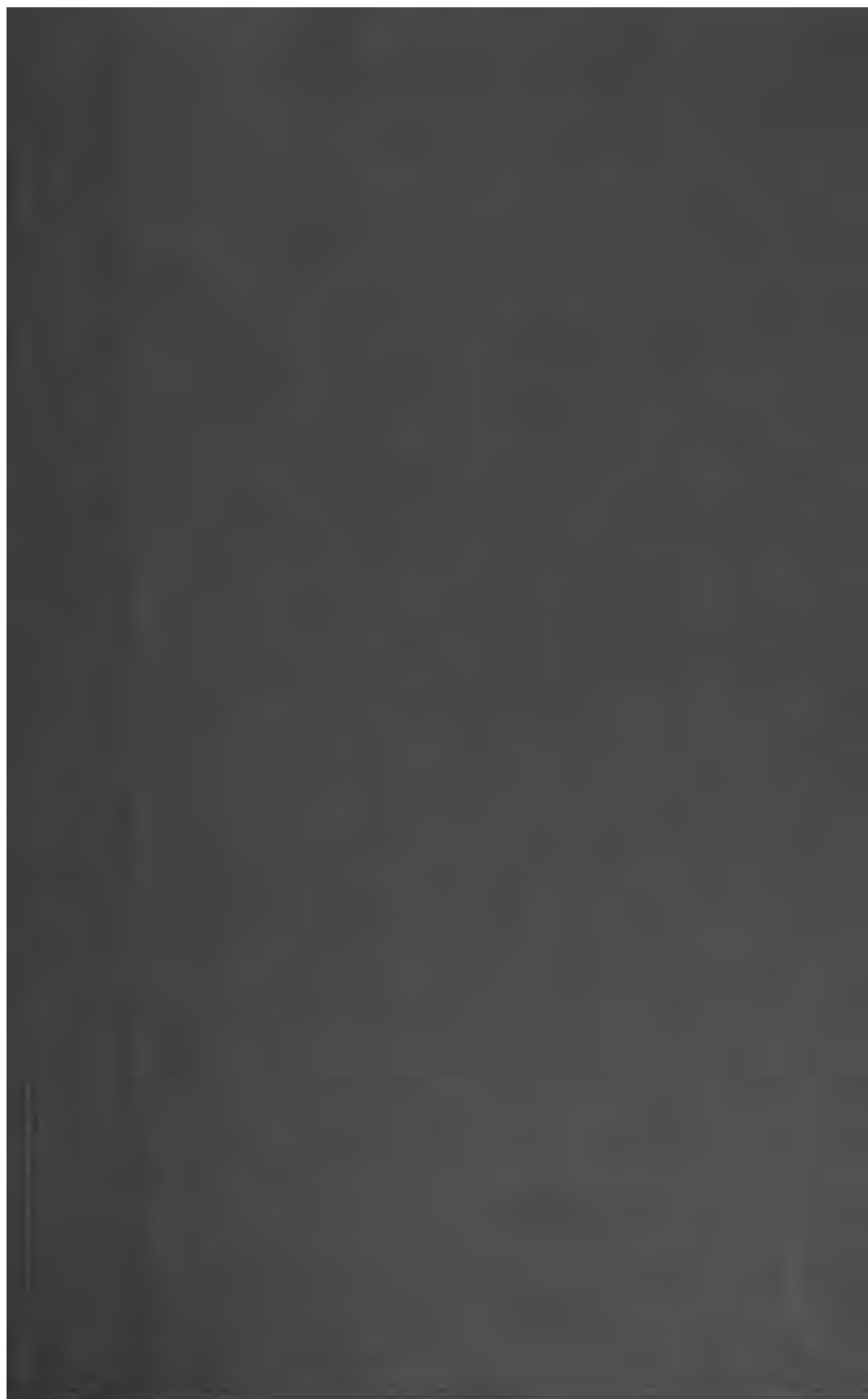
À propos du service Google Recherche de Livres

En favorisant la recherche et l'accès à un nombre croissant de livres disponibles dans de nombreuses langues, dont le français, Google souhaite contribuer à promouvoir la diversité culturelle grâce à Google Recherche de Livres. En effet, le Programme Google Recherche de Livres permet aux internautes de découvrir le patrimoine littéraire mondial, tout en aidant les auteurs et les éditeurs à élargir leur public. Vous pouvez effectuer des recherches en ligne dans le texte intégral de cet ouvrage à l'adresse <http://books.google.com>



3 3433 06909922 8







RECUEIL
DE
DONNÉES NUMÉRIQUES

PUBLIÉ

PAR LA SOCIÉTÉ FRANÇAISE DE PHYSIQUE.

OPTIQUE

PAR

H. DUFET,

MAÎTRE DE CONFÉRENCES À L'ÉCOLE NORMALE SUPÉRIEURE.

TROISIÈME FASCICULE.

POUVOIRS ROTATOIRES. — COULEURS D'INTERFÉRENCE. — SUPPLÉMENT.

PARIS,

GAUTHIER-VILLARS, IMPRIMEUR-LIBRAIRE
DU BUREAU DES LONGITUDES, DE L'ÉCOLE POLYTECHNIQUE,
Quai des Grands-Augustins, 55.

1900

RECUEIL
DE
DONNÉES NUMÉRIQUES.

OPTIQUE.

UTHIER-VILLARS,
ustins, 55.

ustins, 55.

RECUEIL
DE
DONNÉES NUMÉRIQUES

PUBLIÉ
PAR LA SOCIÉTÉ FRANÇAISE DE PHYSIQUE.

OPTIQUE

PAR
H. DUFET,
MAÎTRE DE CONFÉRENCES A L'ÉCOLE NORMALE SUPÉRIEURE.

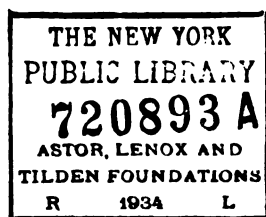
TROISIÈME FASCICULE.
POUVOIRS ROTATOIRES. — COULEURS D'INTERFÉRENCE — SUPPLÉMENT.

PARIS,
GAUTHIER-VILLARS, IMPRIMEUR-LIBRAIRE
DU BUREAU DES LONGITUDES, DE L'ÉCOLE POLYTECHNIQUE,
Quai des Grands-Augustins, 55.

1900

1.

RECEIVED
JAN 10 1901
LIBRARY
OF THE
BUREAU OF LONGITUDES



MAY 1934
2.18.14
1934

ORDRE DES MATIÈRES

DU TROISIÈME FASCICULE.

	Pages
TABLE XVII. — Pouvoirs rotatoires des corps cristallisés.	
I. — QUARTZ.	
A. — Rotation produite par 1 ^{mm} pour la raie D.....	787
B. — Rotations pour les raies du spectre visible.....	788
C. — Rotations pour les rayons infra-rouges.....	790
D. — Rotations pour les raies du spectre ultra-violet.....	791
E. — Rotations pour les « filtres à radiations » de Landolt.....	791
F. — Variation du pouvoir rotatoire avec la température.....	792
II. — CHLORATE DE SODIUM.	
A. — Spectre visible.....	793
B. — Spectre ultra-violet.....	794
C. — Variation par la température.....	794
III. — CRISTAUX DIVERS POSSÉDANT LE POUVOIR ROTATOIRE.....	795
Indications bibliographiques.....	798
TABLE XVIII. — Pouvoirs rotatoires des corps liquides ou dissous.....	799
APPENDICE A LA TABLE XVIII. — Pouvoirs rotatoires des vapeurs.....	1166
TABLE XIX. — Couleurs d'interférence.	
I. — NEWTON.....	1167
II. — WERTHEIM.....	1168
III. — QUINCKE.....	1170
IV. — ROLLET.....	1171

SUPPLÉMENT.

TABLES II à V. — Longueur d'onde de la raie D.....	1173
Longueurs d'onde de quelques raies solaires.....	1173
Longueurs d'onde de raies métalliques.....	1174
TABLE VI. — Indices des gaz.....	1175

Blancheteau APR 28 1934

	Pages
TABLE VII. — Liquides remarquables	1176
TABLE VIII. — Indices des liquides.	
A. — Liquides inorganiques.....	1177
B. — Liquides organiques.....	1178
TABLE X. — Indices des dissolutions et mélanges.	
A. — Dissolutions aqueuses de solides.....	1215
B. — Mélanges de liquides et d'eau.....	1217
C. — Dissolutions diverses.....	1217
TABLE XI. — Indices de quelques solides remarquables.	
I. — CALCITE.	
A. — Spectre visible.....	1218
B. — Spectre infra-rouge.....	1219
C. — Variation par la température.....	1219
II. — QUARTZ.	
A. — Spectre visible et infra-rouge.....	1220
E. — Variation par la température.....	1221
III. — FLUORINE.....	1222
IV. — SEL GEMME.....	1223
V. — SYLVINE.....	1223
TABLE XII. — Indices de verres	1224
TABLE XIII. — Propriétés optiques des solides inorganiques.	
A. — Minéraux.....	1228
B. — Substances inorganiques artificielles.....	1234
TABLE XIV. — Propriétés optiques des solides organiques	1240
TABLE XV. — Influence de la température sur les propriétés optiques des solides	1255
TABLE XVI. — Indices des métaux et dispersion anormale	1256
TABLE XVIII. — Pouvoirs rotatoires des corps liquides ou dissous	1257
TITRES DÉVELOPPÉS DES OUVRAGES OU RECUEILS CITÉS	1305

Note. — Les Tables XVII et XVIII sont closes pour fin décembre 1898; le Supplément pour fin décembre 1899.

TABLE XVII.

POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS CRISTALLISÉS.

Cette Table donne les rotations spécifiques, c'est-à-dire les rotations produites par une épaisseur de 1^{mm}, en degrés et fractions décimales de degré. Les indications bibliographiques se trouvent à la fin de la Table.

I. — QUARTZ.

A. — Rotation produite par 1^{mm} pour la raie D.

	ROTATION.	TEMPÉRATURE.	ROTATION pour 20°C.	OBSERVATEURS.
	20°,98	?	"	BIOT.
	21,67	?	"	BROCH.
	21,67	?	"	STEFAN.
	21,76	12"	21,78	FIZEAU.
	21,64	?	"	PAPE.
	21,73	15°	21,745	MASCART.
	21,597	0°	21,657	VON LANG (2).
	21,727	21"	21,724	Id. (3).
	21,658	0°	24,719	JOUBERT.
(1)	D ₁ ...	}	21,706	
	D ₂ ...			
	Na...			
(2)	D ₁ ...	}	21,727	J.-L. SORET et SARASIN.
	D ₂ ...			
	Na...			
(3)	D ₁ ...	}	21,710	
	D ₂ ...			
	Na...			
(4)	21,72	20°	21,72	LE CHATELIER.
	21,719			
	21,7182			
		20°	21,719	CH. SORET et GUYE.
		20°	21,718	GEMMICH (1).

(1) Quartz gauche n° II des auteurs.

(2) Quartz droit n° IV des auteurs.

(3) Même quartz que le précédent.

Moyenne pour 20°C..... 21,718

B. — Rotations pour les raies du spectre visible.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	BROCH.	STEFAN.	VON LANG (3. f = 41°.	SOHNCKE. f = 30°.	SORET et SARASIN. f = 30°.	WASASTJERNA.	LE CHATELIER. f = 30°.	HUSSEL.
A.....	$\mu\mu$ 760,5	"	"	"	"	12,648	"	"	12,75
a.....	718,5	"	"	"	"	14,301	"	"	14,48
B.....	686,9	15,30	15,55	"	"	15,746	14,19	"	15,82
C.....	656,3	17,25	17,22	17,30	17,24	17,312	15,63	17,25	17,41
D ₁	589,6	21,67	21,67	21,73	21,66	21,690	17,17	21,72	21,75
D ₂	589,0	27,47	27,46	"	27,55	21,725	21,67	"	27,53
E.....	527,0	"	"	"	"	27,540	27,41	28,62	"
b.....	518	"	"	"	"	"	28,48	30,78	"
"	500	"	"	"	"	"	"	"	"
F.....	486,1	32,50	32,69	32,72	32,69	32,761	32,60	"	32,69
d.....	466,8	"	"	"	"	"	35,68	"	"
36 β	453,3	"	"	"	"	"	37,97	"	"
"	448	"	"	"	"	"	"	39,24	"
e.....	438,4	"	"	"	"	"	40,74	"	"
G.....	430,9	42,20	42,37	"	42,61	42,586	42,67	"	42,58
h.....	410,2	"	"	"	"	47,486	47,69	"	47,48 (admis)
H.....	396,9	"	50,98	"	"	51,187	"	"	51,23
K.....	393,4	"	"	"	"	52,155	"	"	"
						[Moyenne des 2 séries]			

TABLE XVII. — POUVOIR ROTATOIRE DES CORPS CRISTALLISÉS. 789

RAIES.	FIZEAU. $t = 12^{\circ}$.	MASCART. $t = 15^{\circ}$.	VON LANG (2). $t = 0^{\circ}$.
<i>Li</i>	16,7	"	16,40
<i>Na</i>	21,76	21,73	21,60
<i>Tl</i>	"	26,65	26,53

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	
	$\mu\mu$	
<i>Li</i>	670,8	16,535
<i>C</i>	556,3	17,313
<i>Hg</i>	579,0	22,546
<i>Hg</i>	576,9	22,718
<i>Hg</i>	546,1	25,532
<i>Cd</i> 4...	508,6	29,724
<i>Hg</i>	491,6	31,967
<i>Cd</i> 5...	480,0	33,667
<i>Hg</i>	435,8	41,548
<i>Hg</i>	404,7	48,930

GUMMICH (2) [$t = 20^{\circ}$].

C. — Rotations pour les rayons infra-rouges.

LONGUEURS d'onde.	HUSSEL.	CARVALLO.	MOREAU.	HUPE.	DONGIER.
(A) $\mu\mu$ 760,5	12,67(admis)	"	"	"	"
761	"	"	"	"	12,59
800	"	"	"	11,44	"
810	"	"	"	"	11,11
822	10,94	"	"	"	"
842	"	"	10,28	"	"
848	10,17	"	"	"	"
868	"	"	"	"	9,63
899	9,12	"	"	"	"
933	8,47	"	"	"	"
940	"	"	"	"	8,14
944	"	"	7,95	"	"
1000	"	"	"	7,25	"
1005	7,23	"	"	"	"
1035	"	"	"	"	6,66
1057	"	6,18	"	"	"
1076	"	"	5,95	"	"
1126	"	"	5,53	"	"
1170	"	"	4,99	"	5,18
1200	"	"	"	4,95	"
1244	"	"	4,21	"	"
1369	"	"	"	"	3,70
1400	"	"	"	3,62	"
1405	"	3,43	"	"	"
1419	"	"	3,12	"	"
1543	"	"	2,32	"	"
1600	"	"	"	2,76	"
1704	"	2,28	"	"	"
1715	"	"	1,83	"	"
1744	"	"	"	"	2,22
1900	"	"	"	1,87	"
1980	"	"	"	1,53	"
2000	"	"	"	1,29	"
2030	"	1,60	"	"	"
2090	"	"	"	0,58	"
2200	"	"	"	"	1,66

D. — Rotations pour les raies du spectre ultra-violet.

SORET et SARASIN. (Moyenne des deux séries.)

[$t = 20^{\circ}$.]

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	ROTATIONS.	RAIES.	LONGUEURS d'onde.	ROTATIONS.
	$\mu\mu$			$\mu\mu$	
K.....	393,4	52°,155	"	330,5	77°,609
L.....	382,0	55,625	Q.....	328,7	78,589
"	381,4	55,954	Cd 12..	325	80,459
M.....	372,8	58,885	R.....	318,0	84,982
Cd 9....	361,1	63,249	Cd 17..	274,8	121,057
N.....	358,1	64,459	Cd 18..	257,3	143,248
Cd 10...	346,7	69,454	Cd 23..	231,3	190,426
O.....	344,1	70,588	Cd 24..	226,6	201,797
Cd 11...	340,3	72,448	Cd 25..	219,5	220,711
P.....	336,0	74,581	Cd 26..	214,4	235,972
"	335,5	74,753			

E. — Rotations du quartz pour les « filtres à radiations » de Landolt.

(Ber. d. D. ch. Ges., t. XXVII, p. 2872; 1894).

COULEURS.	ROTATION.	LONGUEURS d'onde calculées ⁽¹⁾ .
		$\mu\mu$
rouge	16°,78	666,0
jaune.	21,49	592,0
vert.....	26,85	533,1
bleu clair....	32,39	488,6
bleu foncé....	39,05	448,3

(¹) D'après les nombres de Soret et Sarasin,
rapportées à $\lambda_{D_1} = 589\mu\mu, 6$.

voir au verso.

	DISSOLVANT.	C GR. pour 100 ^{cc} .	ÉPAISSEUR.	
rouge.....	Eau	0,005	20 ^{mm}	Chlorhydrate de hexaméthyl- <i>p</i> -rosaniline [violet cristallin 5BO].
	Id.	10	20	Chromate de potassium.
jaune.....	Id.	30	20	Sulfate de nickel [SO ⁴ Ni + 7H ² O].
	Id.	10	15	Chromate de potassium.
	Id.	0,025	15	Permanganate de potassium.
vert.....	Id.	60	20	Chlorure de cuivre [CuCl ² + 2H ² O].
	Id.	10	20	Chromate de potassium.
bleu clair. ...	Id.	0,02	20	Vert double SF.
	Id.	15	20	Sulfate de cuivre [SO ⁴ Cu + 5H ² O].
bleu foncé....	Id.	0,005	20	Violet cristallin 5BO.
	Id.	15	20	Sulfate de cuivre.

F. — Variation du pouvoir rotatoire avec la température.

Variation apparente, non corrigée de la dilatation.

$$\rho = \rho_0(1 + \alpha t).$$

$$\begin{array}{l} \text{Constant} \\ \text{pour} \\ \text{toutes} \\ \text{les couleurs.} \end{array} \left\{ \begin{array}{l} \alpha = 0,000119 \quad (\text{de } 11^{\circ},5 \text{ à } 72^{\circ}) \\ \alpha = 0,000149 \quad (\text{de } 20^{\circ} \text{ à } 100^{\circ}) \\ \alpha = 0,0000999 + 0,0^{\circ}318t \quad (\text{entre } 15^{\circ} \text{ et } 173^{\circ}) \end{array} \right.$$

(FIZEAU).
(VON LANGE).
(SONNCKE).

$$\text{Raie D.} \left\{ \begin{array}{l} \alpha = 0,000146324 + 0,0^{\circ}7329t \quad (\text{entre } -20^{\circ} \text{ et } 100^{\circ}) \\ \alpha = 0,000149 \quad (\text{de } 0^{\circ} \text{ à } 100^{\circ}) \\ 182 \quad (\text{de } 0^{\circ} \text{ à } 350^{\circ}) \\ 186 \quad (\text{de } 0^{\circ} \text{ à } 448^{\circ}) \\ 198 \quad (\text{de } 0^{\circ} \text{ à } 840^{\circ}) \\ 11 \quad (\text{de } 840^{\circ} \text{ à } 1500^{\circ}) \end{array} \right.$$

(JOUBERT).

$$\text{Raie Cd24.} \quad \alpha = 0,000179 \quad (\text{vers } 20^{\circ})$$

(J. SORET et SARASIN).

TABLE XVII. — POUVOIR ROTATOIRE DES CORPS CRISTALLISÉS. 793

$$\begin{array}{l} \text{Pour} \\ \text{toutes couleurs} \\ \text{jusqu'à} \\ \lambda = 0\mu, 279. \end{array} \left\{ \begin{array}{l} \alpha = 0,000096 + 0,0^6 207 t \quad (\text{entre } 0^\circ \text{ et } 570^\circ) ^{(1)} \\ \Delta\rho = 0,043\rho'' \quad (\text{variation brusque à } 570^\circ) \\ \rho_t = \rho_0[1,165 + 0,000015(t - 570)] \quad (\text{entre } 570^\circ \text{ et } 1500^\circ) ^{(2)} \end{array} \right.$$

(LE CHATELIER).

$$\text{Raie D.} \quad \alpha = 0,00014419 + 0,0000003496 t \quad (\text{entre } -70^\circ \text{ et } +20^\circ)$$

(CH. SORET et GUYE).

$$\text{Pour le spectre visible...} \quad \alpha = 0,000131 + 0,0^6 195 t \quad (\text{entre } 0^\circ \text{ et } 100^\circ)$$

[GUMMICH (2)].

Remarque. — Ces résultats sont relatifs à la variation apparente; pour avoir la variation vraie, il faut retrancher de α le coefficient moyen de dilatation suivant l'axe donné par les formules

$$\delta = 0,00000711 + 0,0^8 856 t$$

(BENOIT).

$$\Delta l = l_0(0,0068) \quad (\text{variation brusque à } 570^\circ)$$

$$l_t = l_0[1,0162 - 0,0000009(t - 570)]$$

(LE CHATELIER).

II. — CHLORATE DE SODIUM.

A. — Spectre visible.

$$\text{Jaune moyen.....} \quad \pm 3^\circ, 6$$

(MARBACH).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	SOHNCKE. $t = 21''$.	GUYE. $t = 20''$.
a	$718,5$	"	$2,070$
B	$686,9$	$2,38$	$2,273$
C	$656,3$	$2,52$	$2,503$
D_1 ...	$589,6$	$3,16$	$3,128$
D_2	$589,0$		$3,132$
E	$527,0$	$3,96$	$3,944$
F	$486,1$	$4,61$	$4,670$
G	$430,9$	$5,89$	$6,005$
h	$410,2$	"	$6,675$
H	$396,9$	$6,86$	$7,174$
K	$393,4$	"	$7,306$

(¹) Le Mémoire donne 217 au lieu de 207; il parait y avoir eu une faute d'impression: la valeur admise est mieux d'accord avec les résultats calculés et la formule (2).

(²) Formule corrigée d'une faute d'impression évidente (0,165 au lieu de 1,165).

B. — Spectre ultra-violet.(GUYR) $t = 20^\circ$.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.		RAIES.	LONGUEURS d'onde.	
	$\mu\mu$	"		$\mu\mu$	"
L.	382,0	7,772	P.	336,0	10,019
M.	372,8	8,158	Q.	328,7	10,461
Cd 9. . .	361,1	8,686	Cd 12. .	325,0	10,674
N.	358,1	8,836	R.	318,0	11,155
Cd 10. .	346,7	9,439	Cd 17. .	274,8	14,075
O.	344,1	9,568	Cd 18. .	257,3	14,727
Cd 11. .	340,3	9,800			

C. — Variation avec la température.

$$\frac{d\varphi}{dt} = -0,00061 \quad (\text{toutes couleurs}) \quad [\text{de } 20^\circ \text{ à } 100^\circ]$$

(SOHNCKE).

0,000624 (Raie D)

576 (Raie G) $[t = 0^\circ \text{ à } 30^\circ]$

572 (Raie L)

(GUYR).

III. — CRISTAUX DIVERS POSSÉDANT LE POUVOIR ROTATOIRE.

NOM DU CORPS.	RAIE ou couleur.	ROTATION SPÉCIFIQUE.	OBSERVATEURS.
Acétate d'uranyle et sodium. $C^2H^3O^2, Na + (C^2H^3O^2)^2UO^2$	jaune moyen	$\pm 1,8$	MARBACH (1).
	D	$\pm 1,48$	TRAUBE (1).
Benzile. $C^8H^{10}O^2$	D	$\pm 25,0$ [1 ^{mm} benzile équivaut à 1 ^{mm} , 15 de quartz]	DES CLOIZEAUX (2).
Bromate de sodium. BrO^3Na	jaune moyen	$\pm 2,8$	MARBACH (1).
	D	2,17	TRAUBE (1).
Camphre des laurinéés. $C^{10}H^{16}O$	blanc	+ 0,875	VON SEHERR-THOSS.
	B	+ 0,455	
	D	0,65	
	jaune moyen	0,73	
	G	1,818	
Camphre de matico. $C^{12}H^{20}O$	Li	$\pm 1,68$	HINTZE.
	D	2,07	
	Tl	2,47	
	D	1,88	TRAUBE (3).
Camphre de patchouli. $C^{16}H^{26}O$	D	— 1,33	TRAUBE (3).
Carbonate de guanidine. $(CH^3Az^3)^2CO^2H^2$	Li	$\pm 12,58$	BODEWIG (1).
	D	14,57	
	Tl	17,07	

Chlorate de sodium. Voir même Table (II), p. 793.

Chromate de lithium et sulfate de potassium. Voir Sulfatochromate.

NOM DU CORPS.	RAIE ou couleur.	ROTATION SPECIFIQUE.	OBSERVATEURS.
Cinabre. HgS	rouge	$\pm 260^\circ$ [1 ^{mm} cinabre équivaut à 16 ^{mm} quartz]	DES CLOIZEAUX (1).
Diacétylphénolphtaléine. $\text{C}^6\text{H}^{12}\text{O}^4(\text{C}^2\text{H}^3\text{O})^2$	<i>Li</i> D <i>Tl</i>	$\pm 17,1$ 19,7 23,8	BODEWIG (2).
Hyposulfate de calcium. $\text{S}^2\text{O}^6\text{Ca} + 4\text{H}^2\text{O}$	vert	$\pm 2,09$	PAPPE.
Hyposulfate de plomb. $\text{S}^2\text{O}^6\text{Pb} + 4\text{H}^2\text{O}$	C D E F	$\pm 4,09$ 5,53 7,25 8,88	PAPPE.
	D	$\pm 5,21$ [1 ^{mm} équivaut à 0 ^{mm} , 24 quartz]	BICHAT.
	jaune $\lambda = 556$	$\pm 6,338$	BÜDLANDER.
Hyposulfate de potassium. $\text{S}^2\text{O}^6\text{K}^2$	C D E F	$\pm 6,18$ 8,39 10,51 12,33	PAPPE.
	D	$\pm 8,7$ [1 ^{mm} équivaut à 0 ^{mm} , 40 quartz]	BICHAT.
Hyposulfate de strontium. $\text{S}^2\text{O}^6\text{Br} + 4\text{H}^2\text{O}$	vert D	$\pm 1,64$ $\pm 1,74$ [1 ^{mm} équivaut à 0 ^{mm} , 08 quartz]	PAPPE. BICHAT.
	jaune $\lambda = 556$	$\pm 1,826$ (moy.)	BÜDLANDER.
Malate acide de zinc. $(\text{C}^4\text{H}^3\text{O}^3)^2\text{Zn} + 2\text{H}^2\text{O}$	D	— 3,02	TRAUBE (4).

TABLE XVII. — POUVOIR ROTATOIRE DES CORPS CRISTALLISÉS. 797

NOM DU CORPS.	RAIE ou couleur.	ROTATION SPÉCIFIQUE.	OBSERVATEURS.
Periodate de sodium. $\text{IO}^4\text{Na} + 3\text{H}^2\text{O}$	C D E F G	$\pm 19,4$ $23,3$ $28,5$ $34,2$ $47,1$	GROTH.
Quartz. Voir même Table (I), p. 787.			
Silicotungstate de potassium. $12\text{TuO}^3, \text{SiO}^2, 2\text{K}^2\text{O} + 18\text{H}^2\text{O}$	D	$\pm 14,4$	WYROUBOFF (3).
Succinate d'apocinchonine. $(\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}^2)^2\text{C}^4\text{H}^6\text{O}^4 + 6\text{H}^2\text{O}$	D	$\pm 3^\circ \text{ à } 4^\circ$	WYROUBOFF (1).
Sulfate d'éthylènediamine. $(\text{Az}^2\text{H}^4; \text{C}^2\text{H}^4)\text{SO}^4\text{H}^2$	D	$\pm 15,48$	VON LANG (1).
Sulfate de lithium et potassium. SO^4KLi	verre rouge	$\pm 2,6$	WULFF.
	D	$2,8$	
	D	$\pm 3,44$	TRAUBE (2).
Sulfate de strychnine. $(\text{C}^{21}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}^2)^2\text{SO}^4\text{H}^2 + 6\text{H}^2\text{O}$	rouge	$- 10 \frac{1}{2}$ [1^{mm} équivaut à $0^{\text{mm}}, 66$ quartz]	DES CLOIZEAUX (1).
	D	$- 13,25$	TRAUBE (1).
Sulfatochromate de lithium et potassium. $\text{SO}^4\text{KLi} + \text{CrO}^4\text{KLi}$	D	$\pm 1,93$	TRAUBE (1).
Sulfoantimoniato de sodium. $\text{Na}^3\text{SbS}^4 + 9\text{H}^2\text{O}$	jaune moyen	$\pm 2,67$	MARBACH (2).
Tartrate d'antimonyle et cinchonine. $(\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}^2)^2(\text{SbO}^2)(\text{C}^4\text{H}^4\text{O}^6)^2$ $+ 5\text{H}^2\text{O}$	D	$+ 9,79$	TRAUBE (4).
Tartrate (dextro-) de césium. $(\text{C}^4\text{H}^4\text{O}^6)\text{Cs}^2$	D	$- 14,1 \text{ à } 19^\circ, 0$	TRAUBE (3).

NOM DU CORPS.	RAIE ou couleur.	ROTATION SPÉCIFIQUE.	OBSERVATEURS.
Tartrate (dextro-) de rubidium. [de l'acide droit] (C ¹ H ¹ O ⁴)Rb ²	D	— 10,7	WYROUBOFF (2).
	D	— 10,24	TRAUBE (3).
Id. (lévo-). [de l'acide gauche]	D	+ 10,5	WYROUBOFF (2).
	D	— 10,12	TRAUBE (3).

Indications bibliographiques.

- BICHAT (*Comptes rendus*, t. LXXVII, p. 1189; 1873).
BIOT (*Mém. Acad. des Sc.*, t. XX, p. 284; 1840).
BODKWIŃ (1) (*Pogg. Ann.*, t. CLVII, p. 123; 1876).
Id. (2) (*Gr. Zeits. f. Kryst.*, t. I, p. 72; 1877).
BODLÄNDER (*Inaug. Dissert.*, Breslau, 1882).
BROCH (*Dove Repert. d. Phys.*, t. VII, p. 113; 1846).
CARVALLO in DONGIER (*Voir DONGIER*).
DES CLOIZEAUX (1) (*Ann. de Chim. et Phys.* (3^e s.), t. LI, p. 361; 1857).
Id. (2) (*Comptes rendus*, t. LXVIII, p. 309; 1869).
DONGIER (*Ann. de Chim. et Phys.* (7^e s.), t. XII, p. 889; 1898).
FIZEAU (*Ann. de Chim. et Phys.* (4^e s.), t. II, p. 176; 1864).
GROTH (*Pogg. Ann.*, t. CXXXVII, p. 433; 1869).
GÜMLICH (1) (*Zeits. f. Instr.-k.*, t. XVI, p. 97; 1896).
Id. (2) (*Wied. Ann.*, t. LXIV, p. 333; 1898).
GUYE (C.-E.) (*Arch. de Genève* (3^e Pér.), t. XXII, p. 130; 1889).
HINTZE (*Pogg. Ann.*, t. CLVII, p. 127; 1876).
HUPE (*Progr. d. Realsch. zu Charlottenburg*; 1894).
HUSSEL (*Wied. Ann.*, t. XLIII, p. 498; 1891).
JOUBERT (*Journ. de Phys.* (1^{re} s.), t. VIII, p. 5; 1879).
VON LANG (1) (*Sitzb. Akad. Wien.*, t. LXV (II), p. 30; 1872).
Id. (2) (*Id.*, t. LXXI (II), p. 707; 1875).
Id. (3) (*Id.*, t. LXXIV (II), p. 209; 1876).
LE CHATELIER (*Bull. Soc. Minér.*, t. XIII, p. 119; 1890).
MARBACH (1) (*Pogg. Ann.*, t. XCIV, p. 412; 1855).
Id. (2) (*Id.*, t. XCIX, p. 451; 1856).
MASCART (*Ann. de l'Éc. Norm. sup.* (2^e s.), t. I, p. 209; 1872).
MOREAU (*Ann. de Chim. et Phys.* (6^e s.), t. XXX, p. 505; 1893).
PAPE (*Pogg. Ann.*, t. CXXXIX, p. 224; 1870).
VON SEHERR-THOSS in TRAUBE (*Gr. Zeits. f. Kr.*, t. XXIII, p. 583; 1894).
SOHNCKE (*Wied. Ann.*, t. III, p. 516; 1878).
SORET (CH.) et GUYE (C.-E.) (*Arch. de Genève* (3^e Pér.), t. XXIX, p. 242; 1893).
SORET (J.-L.) et SARASIN (*Arch. de Genève* (3^e Pér.), t. VIII, p. 5; 1882).
STEFAN (*Sitzb. Akad. Wien.*, t. L (II), p. 380; 1864).
TRAUBE (1) (*Landolt et Börnstein, Tabellen*, 2^e éd.).
Id. (2) (*N. Jahrb. f. Min.*; 1894 (I) p. 178).
Id. (3) (*Sitzb. Akad. Berlin*, p. 195; 1895).
Id. (4) (*N. Jahrb.*, Beil.-B. XI, p. 623; 1898).
WASASTJERNA (*Oefv. Finska Vet. Soc. Förhandl.*, t. XXXI, p. 167; 1888-89).
WULFF (*Gr. Zeits. f. Kr.*, t. XVII, p. 595; 1890).
WYROUBOFF (1) (*Ann. de Chim. et Phys.* (7^e s.), t. I, p. 89; 1894).
Id. (2) (*Bull. Soc. Minér.*, t. XVII, p. 78; 1894).
Id. (3) (*Id.*, t. XIX, p. 249; 1896).

TABLE XVIII.

POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

Cette Table donne les *pouvoirs rotatoires spécifiques* des corps liquides ou dissous, définis par les relations

$$[\alpha] = \frac{\alpha}{ld},$$

pour les corps liquides, et

$$[\alpha] = \frac{100\alpha}{lc} \quad \text{ou} \quad [\alpha] = \frac{100\alpha}{lpd},$$

pour les corps dissous.

Dans ces formules, sont désignés par

α , l'angle de rotation exprimé en degrés sexagésimaux et fractions décimales de degré;

l , la longueur du tube d'observation, en *décimètres*;

d , la densité par rapport à l'eau à 4°C.;

c , le nombre de grammes du corps actif contenus dans 100^{cc} du mélange;

p , le nombre de grammes du corps actif contenus dans 100^{gr} du mélange.

Dans la Table, le sens de la rotation est indiqué par le signe + pour les corps dextrogyres, et par le signe — pour les corps lévogyres. La température de l'observation et la raie pour laquelle a été mesuré le pouvoir rotatoire sont données par le symbole $[\alpha]_D^{20}$ ($[\alpha]_D^{20}$, mesure faite à 20°C. pour la raie D). La lettre j désigne la couleur complémentaire de la teinte sensible.

La première colonne contient le nom et la formule du corps, la seconde le pouvoir rotatoire $[\alpha]_D^{20}$; la troisième donne la densité des corps liquides observés sans dissolvant inactif, ou, pour les corps dissous, le nom du dissolvant, et la teneur, exprimée par c ou p , ou par q , qui est égal à 100 — p , et désigne par conséquent le nombre de grammes du dissolvant inactif pour 100^{gr}

de la dissolution. Enfin la quatrième colonne contient les indications bibliographiques.

Les corps sont rangés par ordre alphabétique (*voir* l'introduction à la Table VIII, p. 112). On devra de plus tenir compte de la remarque suivante : c'est le corps actif qui compte quand il est séparable; ainsi *Sulfate de quinine* se trouvera à *Quinine (sulfate de)*; *Acétylquinine* se trouvera à *Acétyl...* Quelques exceptions à cette règle ont paru utiles; ainsi *Diacétyltartrate de...* se trouvera à *-tartrate (Diacétyl-) de...*; elles sont indiquées par des renvois.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Abiétique (acide). $C^{19}H^{26}O^2$	$[\alpha]_D - 66^{\circ},7$	Alcool ($c = 3,24$)	MACH (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XV, p. 627; 1894).
Absinthol. $C^{10}H^{16}O$	$[\alpha]_D + 134^{\circ}$	Pur. $d = 0,92$	GLADSTONE (<i>J. of chem.</i> <i>Soc.</i> , t. XXV, p. 1; 1872).
Acétochlorhydrose. $C^6H^1(C^2H^3O)^4O^3Cl$	$[\alpha]_D + 147^{\circ}$		COLLEY (<i>C. R.</i> , t. LXX, p. 402; 1870).
Acétonerhamnoside. $C^2H^{16}O^3$	$[\alpha]_D^{20} + 17^{\circ},45$	Eau ($p = 9 \text{ à } 8$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1163; 1895).
Acétonitrose. $C^6H^1(C^2H^3O)^4O^3.AzO^3$	$[\alpha]_D + 159^{\circ}$		COLLEY (<i>C. R.</i> , t. LXXVI, p. 437; 1873).
Acétylapocinchonidine. $C^{19}H^{21}(C^2H^3O)Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 61^{\circ},8$ $- 87^{\circ},9$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 H Cl (id.)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 338; 1880).
Acétylapocinchonine. $C^{19}H^{21}(C^2H^3O)Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 71^{\circ},4$ $+ 97^{\circ},9$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 H Cl (id.)	<i>Id.</i> , p. 339.
Acétylapoquinamine. $C^{19}H^{21}(C^2H^3O)Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} \pm 0^{\circ}$ $- 31^{\circ},2$	Alcool 97 % Eau + 10 H Cl ($c = 2$)	<i>Id.</i> , t. CCVII, p. 288; 1881.
Acétylcamphoroxime Voir -camphoroxime (Acétyl -).			
Acétylchloromalate. Voir -chloromalate (Acétyl -).			
Acétylcinchamidine. $C^{19}H^{21}(C^2H^3O)Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 29^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{15} - 50^{\circ},9$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 H Cl (id.)	<i>Id.</i> , t. CCXIV, p. 1; 1882.
Acétylcinchonidine. $C^{19}H^{21}(C^2H^3O)Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 38^{\circ},4$ $- 81^{\circ},3$ $- 66^{\circ},6$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 H Cl (id.) Eau + H Cl (id.)	<i>Id.</i> , t. CCV, p. 319; 1880.
Acétylcinchonine. $C^{19}H^{21}(C^2H^3O)Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 114^{\circ},1$ $+ 139^{\circ},5$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 H Cl (id.)	<i>Id.</i> , p. 321.
Acétyl-d-conicine. $C^9H^{16}(C^2H^3O)Az$	$[\alpha]_D^{16} + 34^{\circ},2$	Pur. $d^{16} = 0,9616$	LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXVI, p. 854; 1893).

Acétyldesmotroposantonine. Voir -santonine (**Acétyldesmotropo**-).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Acétylhomocinchonidine. $C^{19}H^{21}(C^2H^3O)Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 34^{\circ},0$ — $72^{\circ},5$ — $61^{\circ},1$	Alcool 97 % (c = 2) Eau + 3 HCl (id.) Eau + HCl (id.)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 320; 1880).
Acétylhydrochlorapocinchonidine. $C^{19}H^{22}(C^2H^3O)ClAz^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 54^{\circ},3$	Eau + 3 HCl (c = 2)	<i>Id.</i> , p. 353.
Acétylhydrochlorapocinchonine. $C^{19}H^{22}(C^2H^3O)ClAz^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 108^{\circ},0$ + $118^{\circ},8$	Alcool 97 % (c = 2) Eau + 3 HCl (id.)	<i>Id.</i> , p. 354.
Acétylhydrocinchonine. $C^{19}H^{23}(C^2H^3O)Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 105^{\circ},7$ + $113^{\circ},3$	Alcool absolu (c = 3) Eau + 3 HCl (id.)	<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. CCC, p. 53; 1898).
Acétylhydroquinine. $C^{20}H^{25}(C^2H^3O)Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} - 73^{\circ},9$	Eau + 3 HCl (c = 3)	<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. CCXLI, p. 255; 1887).
Acétyllactate.... Voir -lactate (Acétyl-)....			
Acétylmalate.... Voir -malate (Acétyl-)...			
α. Acétylméthocodéine. $C^{19}H^{22}(C^2H^3O)AzO^3$	$[\alpha]_D^{17} - 96^{\circ},3$	Alcool 99 % (c = 2,70)	KNORR (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 1146; 1894).
β . <i>Id.</i>	$[\alpha]_D^{15} + 413^{\circ},9$	<i>Id.</i> (c = 0,80)	
α. Acétylméthocodéine (iodométhylate de). $[C^{19}H^{22}(C^2H^3O)AzO^3]CH^2I$	$[\alpha]_D^{15} - 73^{\circ},87$	<i>Id.</i> (c = 0,59)	<i>Id.</i>
β . <i>Id.</i>	$[\alpha]_D^{15} + 257^{\circ},6$	<i>Id.</i> (<i>id.</i>)	
Acétylphénylglycolate méthylique. $C^{11}H^{12}O^4 =$ $C^6H^5.CH.CO O CH^3$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad O - CO - CH^3$	$[\alpha]_D - 146^{\circ},37$	Pur. d = 1,1546	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 712; 1895).
Acétylphénylglycolique (acide). $C^{10}H^{10}O^4 = C^6H^5.CH.CO OH$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad O.CO.CH^3$	$[\alpha]_D - 156^{\circ},4$	Acétone (c = 5,33)	<i>Id.</i> , p. 713.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 803

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Acétylquinidine. $C^{20}H^{23}(C^2H^3O)Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} + 127^{\circ},6$ $+ 158^{\circ},6$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 H Cl (id.)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 310; 1880).
Acétylquinine. $C^{20}H^{23}(C^2H^3O)Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} - 54^{\circ},3$ $- 114^{\circ},8$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 H Cl (id.)	<i>Id.</i> , p. 317.
Achroodextrine. Voir Dextrine.			
Achrooglobine. (α) Sang des <i>Patella</i> . (β) Sang des <i>Chiton</i> . (γ) Sang des Tuniciers.	$[\alpha]_D - 48^{\circ}$ $- 55^{\circ}$ $- 63^{\circ}$		GRIFFITHS (<i>C. R.</i> , t. CXV; 1892) (α) p. 259. (β) p. 474. (γ) p. 738.
Aconine. $C^{26}H^{41}AzO^{11}$	$[\alpha]_D^{15} + 23^{\circ}$	Eau ($p = 3,53$)	DUNSTAN et PASSMORE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXI, p. 400; 1892).
Aconine (chlorhydrate d'). ($C^{26}H^{41}AzO^{11}$) H Cl	$[\alpha]_D^{15} - 7^{\circ},71$	Eau ($p = 5,75$)	<i>Id.</i> , p. 398.
Aconitine. $C^{33}H^{45}AzO^{12}$	$[\alpha]_D^{20} + 11^{\circ},10$ $[\alpha]_D^{25} + 11^{\circ},01$	Alcool ($c = 2,75$) id. ($c = 3,00$)	DUNSTAN et INCE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LIX, p. 280; 1891).
Aconitine (bromhydrate d'). ($C^{33}H^{45}AzO^{12}$) H Br + $2\frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 30^{\circ},47$ $- 31^{\circ},3$ $[\alpha]_D - 29^{\circ},65$	Eau ($p = 1,95$) id. ($c = 5,18$) id. ($p = 1,95$)	<i>Id.</i> DUNSTAN et UMNEY (<i>Id.</i> , t. LXI, p. 391; 1892).
Aconitine (chlorhydrate d'). ($C^{33}H^{45}AzO^{12}$) H Cl	$[\alpha]_D - 35^{\circ},89$	Eau	JÜRGENS (<i>Pharm. Zeits. f. Russland</i> , t. XXIV, p. 721; 1885).
Aconitine (Iso-). Voir Isoaconitine.			
Albuminate de potassium. (Alb. des œufs non coagulée). (Id. coag. et redissoute). (Alb. du sérum).	$[\alpha]_D - 47^{\circ}$ $- 58^{\circ},5$ $- 86^{\circ}$	Solution de potasse	HOPPE-SEYLER (<i>Zeits. f. anal. Ch.</i> , t. III, p. 434; 1864).
Albuminate de sodium. D.	$[\alpha]_D - 55^{\circ}$	Solution de soude	HAAS (<i>Arch. f. ges. Physiol.</i> , t. XII, p. 378; 1876).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Albumine. 1 ^{re} Albumine des œufs	$[\alpha]_D - 35^{\circ}, 5$ $- 37^{\circ}, 7$	Eau (c sans influence) Id. (traitée par HCl)	HOPPE-SEYLER (<i>Zeits. f. anal. Ch.</i> , t. III, p. 424; 1861).
	$[\alpha]_D - 38^{\circ}, 08$	Eau	HAAS (<i>Arch. f. ges. Physiol.</i> , t. XII, p. 378; 1876).
	$[\alpha]_D - 37^{\circ}, 79$	Eau	STARKE (<i>Jahr. f. Forts. d. Tierchemie</i> , 1881; p. 17).
Soluble dans une solution de sulfate d'ammonium con- centrée.	$[\alpha]_D - 42^{\circ}, 90$	$c = 3,75$	BONDZYNSKI et ZOJA (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XIX, p. 11; 1894).
Id. demi-saturée.	$- 34^{\circ}, 30$	$c = 8,59$	
Id. étendue.	$- 25^{\circ}, 13$	$c = 6,48$	
Id. (sans cendres)	$[\alpha]_D - 54^{\circ}, 6$ $- 46^{\circ}, 2$ $- 77^{\circ}, 5$ $- 52^{\circ}, 5$ $- 97^{\circ}, 6$ $- 55^{\circ}, 9$	Eau + HCl ($c = 0,136$) Id. ($c = 0,265$) Id. neutral. par NaOH ($c = 0,136$) ($c = 0,265$) Id. + NaCl ($c = 0,136$) Id. ($c = 0,265$)	BÜLOW (<i>Arch. f. ges. Physiol.</i> , t. LVIII, p. 219; 1894).
2 ^{de} Albumine du sérum.	$[\alpha]_D - 56^{\circ}$ $- 64^{\circ}$ $- 71^{\circ}$ $- 78^{\circ}, 7$ $[\alpha]_D - 55^{\circ}, 75$ à 62°	Eau Id. saturée de NaCl Acide acétique très ét. Coagulée et redissoute par HCl Eau	HOPPE-SEYLER (<i>loc. cit.</i>). HAAS (<i>loc. cit.</i>).
(du sang de chien).	$[\alpha]_D - 44^{\circ}$	Eau	FRÉDÉRICQ (<i>C. R.</i> , t. XCIII, p. 463; 1881).
(du sang de cheval).	$[\alpha]_D - 57^{\circ}, 3$	Eau ($p = 1,5$ à $2,8$)	
	$[\alpha]_D - 60^{\circ}, 05$	Eau	STARKE (<i>loc. cit.</i>).
[liquides séreux (homme)]	$[\alpha]_D - 62^{\circ}, 6$ à $64^{\circ}, 59$	Id.	
Alb. cristallisée (3 ^e crist.) [Sérum de cheval] Id. plus pure	$[\alpha]_D - 62^{\circ}, 6$ $- 60^{\circ}, 1$ $[\alpha]_D - 61^{\circ}$ à 64°	Eau ($p = 2,07$) Id. ($p = 2,34$) Eau ($p = 3$)	SEBBLIEN (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. IX, p. 439; 1885). MICHEL (<i>Verh. d. physik.-med. Ges.</i> , t. XXIX, n ^o 3).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 805

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
3° Albumine du lait.	$[\alpha]_D - 36^{\circ}, 8$ moyenne	Eau ($p = 2$ à 4)	SEBELIEN (<i>loc. cit.</i>).
4° Albumine végétale, sans cendres (du blé)	$[\alpha]_D - 72^{\circ}, 6$ — $88^{\circ}, 7$ — $54^{\circ}, 6$ — $31^{\circ}, 0$	Eau + HCl ($c = 0,102$) Id. ($c = 0,287$) Id. neutralisée par NaOH ($c = 0,102$) Id. id. + NaCl (id.)	BÜLOW (<i>loc. cit.</i>).
(des pois)	$[\alpha]_D - 83^{\circ}, 7$ — $62^{\circ}, 0$ — $60^{\circ}, 2$	Eau + HCl ($c = 0,534$) Id. neutralisée par NaOH (id.) Id. id. + NaCl (id.)	
-albumine (Para-) [des kystes de l'ovaire].	$[\alpha]_D - 59^{\circ}$ à -64°	Liquide des kystes	HOPPE-SEYLER (<i>loc. cit.</i>).
Albumine chlorhydrique. ($C^{30}H^{154}SAz^{22}O^{32}$) $H^2O + HCl$	$[\alpha]_D - 64^{\circ}, 4$	Eau ou sol. acide	PANORMOF (<i>Journ. Soc. phys.-chim. russe</i> , t. XXVII, p. 158; 1895).
Albumose. Voir Hémialbumose.			
Amidobromosuccinique (acide). $C^7H^6BrAzO^3 = \begin{cases} CH^2-CO AzH^2 \\ CHBr.CO OH \end{cases}$	$[\alpha]_D - 67^{\circ}, 12$ — $44^{\circ}, 3$ — $67^{\circ}, 57$	Alc. absolu ($c = 6,66$) $SO^4H^2 + 20\% H^2O$ ($c = 3$) Éther acétique ($c = 6,66$)	WALDEN (<i>Ber. d. D. Ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 2770; 1895).
Amidon soluble. Voir Dextrine.			
Amidosuccinate d'ammonium. $C^7H^{10}Az^2O^4 = CH^2.CO O AzH^4$ $\begin{matrix} CH-COO \\ \\ -AzH^2- \end{matrix}$	$[\alpha]_D + 29^{\circ}, 2$ + $27^{\circ}, 6$ + $40^{\circ}, 8$	Eau ($c = 5$ à $1,25$) Eau ($c = 20$) Alc. méth. à 75 % ($c = 1,25$)	WALDEN et LUTZ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 2796; 1897).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amidosuccinique (acide). $C^4H^3AzO^4 = \begin{array}{c} CH^2-COO- \\ \\ CH-COOH \\ \\ -AzH^3- \end{array}$	$[\alpha]_D + 9^{\circ}, 7$	Eau (c = 3)	<i>Id.</i>
Amidotérébenthène (chlorhydrate de mono-). $(C^{10}H^{15}AzH^2)HCl$	$[\alpha]_D - 48^{\circ}, 51$		PERCI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XVIII, p. 219; 1888)
Amygdaline. $C^{20}H^{23}AzO^{11}$	$[\alpha]_D - 35^{\circ}, 51$	Eau	BOUCHARDAT (<i>C. R.</i> , t. XXIX, p. 1174; 1849).
Amylacétate amylique. $C^{12}H^{24}O^2 =$ $\begin{array}{c} C^2H^3 \\ CH^3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} CH.CH^2.CH^2.COO$ $\begin{array}{c} CH^2.CH \\ \diagup \\ C^2H^3 \\ \diagdown \\ CH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 7^{\circ}, 01$ (ac. dr., alc. g.) <hr/> $[\alpha]_D + 5^{\circ}, 64$ (Id.) <hr/> $+ 4^{\circ}, 36$ (ac. dr., alc. in.) <hr/> $+ 1^{\circ}, 54$ (ac. in., alc. g.)	Pur. $d_4^{20} = 0,8631$ <hr/> <hr/> <hr/>	WALDEN (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XV, p. 650; 1894). <hr/> GUYE et GOUDET (<i>C. R.</i> , t. CXXI, p. 827; 1895). <hr/> <hr/>
Amylacétate n.-butylique. $C^{11}H^{22}O^2 =$ $C^3H^7.CH^2.CO.O.(CH^2)^3CH^3$	$[\alpha]_D^{16,2} + 1^{\circ}, 61$	Pur. $d_4^{16,2} = 0,8688$	GUYE et GUERCHGORINE (<i>Arch. de Genève</i> (4 ^e Pér.), t. IV, p. 208; 1897).
Amylacétate i.-butylique. $C^{11}H^{22}O^2 =$ $C^3H^7.CH^2.CO.O.CH^2.$ $CH(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{16,2} + 1^{\circ}, 28$	Pur. $d_4^{16,2} = 0,8653$	<i>Id.</i> , p. 209.
Amylacétate sec.-buty- lique. $C^{11}H^{22}O^2 =$ $C^3H^7.CH^2.CO.O.CH \begin{array}{l} \diagup CH^3 \\ \diagdown C^2H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D^{16,2} + 1^{\circ}, 88$	Pur. $d_4^{16,2} = 0,8656$	<i>Id.</i> , p. 210.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

807

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylacétate éthylique. $C^2H^{18}O^2 =$ $C^2H^{11}.CH^2.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} + 6^\circ, 56$ $[\alpha]_D^{21} + 6^\circ, 66$ $[\alpha]_D^{22} + 5^\circ, 87$	Pur. $d_4^{20} = 0,8765$ $d^{21} = 0,8644$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 644; 1894). M ^{lle} WELT (<i>Ann. de Ch. et de Phys.</i> (7 ^e s.), t. VI, p. 134; 1895).
Amylacétate méthyllique. $C^4H^{16}O^2 =$ $C^2H^{11}.CH^2.COOCH^3$	$[\alpha]_D^{22} + 6^\circ, 71$ $[\alpha]_D^{23} + 5^\circ, 92$ $[\alpha]_{666}^{28,5} + 5^\circ, 45$ " $_D + 6^\circ, 71$ " $_{533} + 8^\circ, 83$ " $_{489} + 9^\circ, 05$ " $_{448} + 10^\circ, 81$	Pur. $d^{22} = 0,8744$ $d^{28,5} = 0,8766$	<i>Id.</i> , p. 133. MELIKIAN (<i>Thèse</i> , Genève, 1896). [Voir Table XVII (I, E)].
Amylacétate n.-propy- lique. $C^{10}H^{20}O^2 =$ $C^2H^{11}.CH^2.COOCH^2.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{16,2} + 1^\circ, 87$	Pur. $d^{16,2} = 0,8688$	GUYE et GUERCHOIRINE (<i>loc. cit.</i> , p. 208).
Amylacétate i.-propy- lique. $C^{12}H^{22}O^2 =$ $C^2H^{11}.CH^2.COO.CH(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{16,2} + 2^\circ, 104$	Pur. $d^{16,2} = 0,8650$	<i>Id.</i>
Amylacétique (acide). $C^4H^{10}O^2 =$ $C^2H^5 \diagup CH.CH^2.CH^2.CO OH$ $CH^3 \diagdown$	$[\alpha]_D^{20} + 8^\circ, 53$ $[\alpha]_D^{20} + 8^\circ, 44$ $[\alpha]_D^{20} + 7^\circ, 64$	Pur. $d_4^{20} = 0,9146$ Id. $d^{20} = 0,9149$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 645; 1894). M ^{lle} WELT (<i>loc. cit.</i> , p. 132).
-amylacétique (acide Di-). Voir Diamylacétique (acide).			
Amylacétylacétate éthyllique. $C^{11}H^{22}O^2 =$ $CH^3.CO.CH-COOC^2H^5$ C^2H^{11}	$[\alpha]_D^{20} + 12^\circ, 14$ $[\alpha]_D^{21} + 7^\circ, 71$ (moy.)	Pur. $d_4^{20} = 0,9455$ $d^{21} = 0,94$ (moy.)	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 646). M ^{lle} WELT (<i>loc. cit.</i> , p. 131).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylacétyle (chlorure d'). $C^1H^{13}OCl =$ $\begin{array}{c} C^2H^5 \\ CH_3 \end{array} \text{CH} \cdot CH^2 \cdot CH^2 \cdot COCl$	$[\alpha]_D^{17,5} + 2^{\circ}, 40$	$d^{17,5} = 0,9787$	GUYE et GUERCHORINE (loc. cit., p. 206).
Amylamine. $C^5H^{13}Az =$ $\begin{array}{c} C^2H^5 \\ CH_3 \end{array} \text{CH} \cdot CH^2 \cdot AzH^2$	$[\alpha]_D = 4^{\circ}, 55$ $[\alpha]_D^{20} - 1^{\circ}, 58$ $[\alpha]_D^{17,5} - 1^{\circ}, 67$ $[\alpha]_D^{18} - 0^{\circ}, 87$ $[\alpha]_D^{62} - 0^{\circ}, 99$	$d^0 = 0,7725$ $d^{20} = 0,766$ $d^{18} = 0,799$	PLIMPTON (C. R., t. XCII, p. 531; 1881). DO AMARAL [Arch. de Ge- nève (3 ^e Pér.), t. XXXIII, p. 434; 1895].
Amylamine (acétate d'). $(C^5H^{13}Az)C^2H^4O^2$	$[\alpha]_D^{19,8} - 1^{\circ}, 98$	Eau ($c = 13,60$)	CARRARA et GENNARI [R. C. dei Lincei (5 ^e s.), t. III, 2 ^e sem., p. 325; 1894].
Amylamine (propionate d'). $(C^5H^{13}Az)C^3H^6O^2$	$[\alpha]_D^{21,6} - 1^{\circ}, 86$	Eau ($c = 14,48$)	Id.
Amylamine (sulfate d'). $(C^5H^{13}Az)^2SO^4H^2$	$[\alpha]_D^{24,6} - 2^{\circ}, 17$	Eau ($c = 12,915$)	Id.
Amyl(i.)amylique (éther). $C^{10}H^{22}O =$ $\begin{array}{c} C^2H^5 \\ CH_3 \end{array} \text{CH} \cdot CH^2 \cdot O \cdot$ $(CH^2)^2CH(CH^3)^2$	$[\alpha]_D = 0^{\circ}, 70$	Pur. $d = 0,774$	GUYE et CHAVANNE (C. R., t. CXX, p. 452; 1895).
Amylane (α). $C^6H^{10}O^2$	$[\alpha]_D - 24^{\circ}$		O'SULLIVAN (J. of chem. Soc., t. XLI, p. 24; 1882).
Id. (β).	$[\alpha]_D - 72^{\circ}$		
Amylbenzylique (éther). $C^{12}H^{18}O =$ $\begin{array}{c} C^2H^5 \\ CH_3 \end{array} \text{CH} \cdot CH^2 \cdot O \cdot CH^2 \cdot C^6H^5$	$[\alpha]_D^{22} + 1^{\circ}, 82$	Pur. $d = 0,911$	GUYE et CHAVANNE [Bull. Soc. chim. (3 ^e s.), t. XV, p. 304; 1896].

Amyl(i.)butyle. Voir (i.) Butylamyle.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 809

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amyl(n.)butylique (éther). $C^9H^{20}O =$ $\begin{array}{c} C^2H^5 \\ CH^3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} CH.CH^2.O.(CH^2)^3CH^3$	$[\alpha]_D^{22} + 1^{\circ}, 33$	Pur. $d^{22} = 0,798$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 303).
Amyl(i.)butylique (éther). $C^9H^{20}O =$ $\begin{array}{c} C^2H^5 \\ CH^3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} CH.CH^2.O.$ $CH^3.CH(CH^3)^2$	$[\alpha]_D + 1^{\circ}, 3$ $+ 1^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D^{22} + 0^{\circ}, 96$	Pur. Benzène. Pur. $d = 0,773$	FREUNDLER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 479; 1894]. GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 304). GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII, I. E].
Amylcarvacrylique (éther). $C^{13}H^{24}O =$ $\begin{array}{c} C^5H^{11}.O.C^6H^5 \\ (1) \end{array} \begin{array}{c} CH^3 (4) \\ \diagdown \\ C^2H^5 (3) \end{array}$	$[\alpha]_D^{19} + 4^{\circ}, 01$	Pur. $d^{19} = 0,955$	M ^{lle} WELT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. VI, p. 141; 1895].
Amylcétylique (éther). $C^{21}H^{44}O = C^5H^{11}.O.C^{16}H^{33}$	$[\alpha]_D^{22} + 0^{\circ}, 31$	Pur. $d = 0,805$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 304).
Amyl(o.)crésylique (éther). $C^{17}H^{30}O = \underbrace{C^5H^{11}.O}_{(1)} \underbrace{C^6H^5.CH^3}_{(2)}$	$[\alpha]_D^{20} + 3^{\circ}, 86$	Pur. $d^{20} = 0,9839$	M ^{lle} WELT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. VI, p. 138 et 140; 1895].
Id. (m.). $\underbrace{C^5H^{11}.O}_{(1)}. \underbrace{C^6H^5.CH^3}_{(3)}$	$[\alpha]_D^{22} + 3^{\circ}, 93$	Pur. $d^{22} = 0,9422$	
Id. (p.). $\underbrace{C^5H^{11}.O}_{(1)}. \underbrace{C^6H^5.CH^3}_{(4)}$	$[\alpha]_D^{19} + 4^{\circ}, 26$	Pur. $d^{19} = 0,9393$	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amyle (bromure d'). $\text{C}^5\text{H}^{11}\text{Br} = \begin{array}{c} \text{C}^2\text{H}^5 \\ \text{CH} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}^2\text{Br}$	$[\alpha]_D^{15} + 3^{\circ}, 5$	Pur. $d^{15} = 1,225$	LE BEL [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XXV, p. 545; 1876].
	$[\alpha]_D^{18} = 2^{\circ}, 51$ $[\alpha]_D^{19} = 2^{\circ}, 07$	$d^{18} = 1,404$	DO AMARAL [<i>Arch. de Genève</i> (3 ^e Pér.), t. XXXIII, p. 434; 1865].
	$[\alpha]_{666} = 2^{\circ}, 0$ » $_{\text{D}} = 2^{\circ}, 45$ » $_{833} = 3^{\circ}, 04$ » $_{489} = 3^{\circ}, 38$ » $_{448} = 4^{\circ}, 32$ ($t = 16^{\circ}$ à 19°)	$d = 1,209$	GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII, (I. E)].

Amyle (chlorure d'). $\text{C}^5\text{H}^{11}\text{Cl}$	$[\alpha]_D^{15} = 1^{\circ}, 24$	Pur. $d^{15} = 0,886$	LE BEL (<i>loc. cit.</i>).
---	-----------------------------------	-----------------------	------------------------------

Amyle (chlorure d') secondaire. Voir **Méthylpropylcarbinol (chlorhydrate du).**

Amyle (iodure d'). $\text{C}^5\text{H}^{11}\text{I}$	$[\alpha]_D^{15} + 5^{\circ}, 4$	Pur. $d^{15} = 1,54$	LE BEL (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} = 2^{\circ}, 43$		JUST (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXX, p. 146; 1883).
	$[\alpha]_D^{20} = 4^{\circ}, 55$	$d_4^{20} = 1,538$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 647; 1894).
	$[\alpha]_D = 3^{\circ}, 77$	$d = 1,48$	M ^{lle} VELT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> , (7 ^e s.), t. VI, p. 119; 1895].
	$[\alpha]_D^{22} = 3^{\circ}, 67$ $[\alpha]_D^{64,6} = 3^{\circ}, 13$	$d^{22} = 1,4781$	DO AMARAL [<i>Arch. de Genève</i> , (3 ^e Pér.), t. XXXIII, p. 434; 1895].

Amyléthylque (éther). $\text{C}^5\text{H}^{16}\text{O} = \text{C}^5\text{H}^{11} \cdot \text{O} \cdot \text{C}^2\text{H}^5$	$[\alpha]_D^{18} + 0^{\circ}, 61$	Pur. $d^{18} = 0,759$	GUYE et CHAVANNE (<i>C. R.</i> t. CXX, p. 452; 1895).
---	-----------------------------------	-----------------------	--

Amyléthylque (sulfure). $\text{C}^5\text{H}^{16}\text{S} = \text{C}^5\text{H}^{11} \cdot \text{S} \cdot \text{C}^2\text{H}^5$	$[\alpha]_D^{19} = 14^{\circ}, 71$	Pur. $d_4^{19} = 0,8380$	ZELINSKY et BRUCHONENKO (<i>Jour. Soc. phys.-chim. russe</i> , t. XXVIII, p. 320; 1896).
---	------------------------------------	--------------------------	---

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 811

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR	OBSERVATEURS.
Amylglycolate amylique. $C^{12}H^{24}O^3 =$ $C^5H^{11}.O.CH^2.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} = 3^{\circ}, 02$ (ac. act.; alc. act.)	Pur. $d^{20} = 0,922$	GUYE et GAUTIER [<i>Bull. Soc. chim.</i> , (3 ^e s.), t. XIII, p. 461; 1895].
	$[\alpha]_D^{18,5} = 0^{\circ}, 78$ (ac. rac.; alc. act.)	$d^{18,5} = 0,923$	
	$[\alpha]_D^{19} = 2^{\circ}, 48$ (ac. act.; alc. rac.)	$d^{19} = 0,917$	
Amylique (acétate). $C^7H^{14}O^2 =$ $CH^3.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} = 2^{\circ}, 50$	Pur. $d_4^{20} = 0,8734$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 613; 1894).
	$[\alpha]_D^{18} = 2^{\circ}, 54$ $[\alpha]_D^{17,6} = 2^{\circ}, 51$	$d^{18} = 0,872$	DO AMARAL (<i>loc. cit.</i>). [Guye et Chavanne (<i>loc. cit.</i>).]
	$[\alpha]_{666} = 2^{\circ}, 04$ » $_D = 2^{\circ}, 59$ » $_{533} = 3^{\circ}, 35$ » $_{489} = 3^{\circ}, 69$ » $_{448} = 4^{\circ}, 88$ ($t = 16^{\circ}$ à 19°)	$d = 0,8763$	GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII, I. E].
Amylique (aconitate tri-). $C^{21}H^{36}O^6 =$ $\begin{array}{c} CH^3.COOC^5H^{11} \\ \\ C - COOC^5H^{11} \\ \\ CH.COOC^5H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} = 6^{\circ}, 16$	Pur. $d_4^{20} = 1,0029$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XX, p. 578; 1896).
Amylique (alcool). $C^5H^{12}O =$ $\begin{array}{c} C^2H^5 \\ \\ CH^3 \end{array} > CH.CH^2OH$	$[\alpha]_D = 1^{\circ}, 8$	Pur	ERLENMEYER et HELL (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLX, p. 283; 1871).
	$[\alpha]_D = 1^{\circ}, 1$	Pur	PIERRE et PUCHOT (<i>C. R.</i> , t. LXXVI, p. 1332; 1873).
	$[\alpha]_D = 5^{\circ}, 6$ à $5^{\circ}, 7$	Pur	LE BEL (<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XXI, p. 542; 1874).
	$[\alpha]_D^{22} = 5^{\circ}, 2$	Pur. $d^{22} = 0,818$	ROGERS (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 1132; 1893).
	$[\alpha]_D^{21} = 4^{\circ}, 29$	$d^{21} = 0,8153$	GOLDSCHMIDT et FREUND (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XIV, p. 395; 1894).
Voir la suite au verso.			

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{16} - 4^{\circ}, 52$ $[\alpha]_D^{16} - 4^{\circ}, 12$	Pur. $d_4^{16} = 0,819$	DO AMARAL (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{16} - 4^{\circ}, 52$ $[\alpha]_D^{16} - 4^{\circ}, 12$ $[\alpha]_D^{20} - 4^{\circ}, 10$	Pur	GUYE et Mlle ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).
	$[\alpha]_D^{18} - 5^{\circ}, 1$ — $4^{\circ}, 4$ — $4^{\circ}, 1$ — $4^{\circ}, 1$	Eau ($c = 0,58$) Benzène ($c = 0,973$) Id. ($c = 2,022$) Id. ($c = 6,026$)	Id. (<i>id.</i> , t. CXXV, p. 819; 1897).
	$[\alpha]_D^{11} - 4^{\circ}, 62$ — $4^{\circ}, 11$ — $4^{\circ}, 10$ — $4^{\circ}, 02$ — $4^{\circ}, 15$	Pur Benzène ($c = 5,72$) Id. ($c = 17,85$) Id. ($c = 26,62$) Id. ($c = 51,61$)	FRANKLAND et PRICE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXI, p. 260; 1897).

Amylique (alcool) secondaire. Voir Méthylpropylcarbinol.

Amylique (amylacétate). Voir Amylacétate amylique.

Amylique (amylglycolate). Voir Amylglycolate amylique.

Amylique (amylmalonate). Voir Amylmalonate amylique.

Amylique (benzoate). $C^{12}H^{16}O^2 = C^6H^5.CO O.C^6H^{11}$	$[\alpha]_D^{22} + 4^{\circ}, 96$	Pur. $d = 0,998$	GUYE et CHAVANNE (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 452; 1895).
	$[\alpha]_{666} + 4^{\circ}, 01$ " $_D + 5^{\circ}, 06$ " $_{533} + 6^{\circ}, 36$ " $_{489} + 7^{\circ}, 29$ " $_{448} + 10^{\circ}, 46$ ($t = 16^{\circ}$ à 19°)	$d = 0,988$	GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII (I. E).]
	$[\alpha]_D^{17} + 5^{\circ}, 13$ $[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ}, 23$ $[\alpha]_D^{131} + 3^{\circ}, 83$ $[\alpha]_D^{180} + 3^{\circ}, 56$	Pur	GUYE et Mlle ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).

Amylique
(*n.*-bromobutyrate).
 $C^6H^{11}BrO^2 =$
 $C^2H^5.CHBr.CO O C^6H^{11}$

$[\alpha]_D^{20} + 2^{\circ}, 27$ Pur. $d_4^{20} = 1,1899$ WALDEN (*Zeits. f. physik.*
Ch., t. XV, p. 617; 1891).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 813

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (<i>i</i> -bromobutyrate). $C^9H^{11}BrO^2 =$ $(CH^3)^2: CBr.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 53$	Pur. $d_4^{20} = 1,1851$	<i>Id.</i>
Amylique (bromofumarate di-). $C^{14}H^{22}BrO^4 =$ $C^5H^{11}OOC.CBr$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 5^\circ, 99$	Pur. $d_4^{20} = 1,1683$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , t. XX, p. 381; 1896).
Amylique (bromomaléate di-). $C^{14}H^{22}BrO^4 = CBr.COOC^5H^{11}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH - COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 4^\circ, 58$	Pur. $d_4^{20} = 1,1561$	<i>Id.</i>
Amylique (<i>n</i> -butyrate) $C^9H^{18}O^2 =$ $CH^3.CH^2.CH^2.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 97$ $[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 81$ $[\alpha]_D^{17} + 2^\circ, 76$ $[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 69$ $[\alpha]_D^{25,6} + 2^\circ, 54$	Pur. $d_4^{20} = 0,8685$ $d_4^{20} = 0,8690$ $d^{17} = 0,8632$ $d_4^{20} = 0,862$	<i>Id.</i> , t. XV, p. 614; 1894. <i>Id.</i> , t. XX, p. 573; 1896. GUYE [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 1111; 1894]. GUYE et CHAVANNE (<i>id.</i> , t. XV, p. 281; 1896).
Amylique (<i>i</i> -butyrate). $C^9H^{18}O^2 =$ $(CH^3)^2: CH.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 83$ $[\alpha]_D^{20} + 3^\circ, 10$ $[\alpha]_D^{20} + 3^\circ, 05$	Pur. $d_4^{20} = 0,8662$ $d_4^{20} = 0,8619$ $d^{20} = 0,8569$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , t. XV; 1894). <i>Id.</i> , t. XX; 1896. GUYE (<i>loc. cit.</i>).
Amylique (<i>n</i> -caproate). $C^{11}H^{22}O^2 =$ $CH^3(CH^2)^4COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 40$	Pur. $d^{20} = 0,859$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc.</i> <i>cit.</i> , p. 282; 1896).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (n.-caprylate). $C^{12}H^{26}O^2 =$ $CH^3(CH^2)^6COOC^8H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 10$	Pur. $d^{22} = 0,860$	<i>Id.</i> , p. 283.
<hr/>			
Amylique (chloracétate). $C^8H^{12}ClO^2 = CH^3Cl.COOC^8H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} - 3^\circ, 16$	Pur. $d_4^{20} = 1,0438$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 615; 1894).
	$[\alpha]_D^{26,5} + 3^\circ, 00$ $[\alpha]_D^{51,5} + 2^\circ, 97$	$d_4^{26,5} = 1,044$	DO AMARAL (<i>Arch. de Genève</i> (3 ^e Pér.), t. XXXIII, p. 434; 1895).
	$[\alpha]_{666} + 2^\circ, 32$ » $_{533} + 2^\circ, 87$ » $_{533} + 3^\circ, 46$ » $_{489} + 3^\circ, 96$ » $_{448} + 5^\circ, 13$ ($t = 16^\circ$ à 19°)	$d = 1,045$	GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII (I, E)].
	$[\alpha]_D^{20} + 3^\circ, 44$ $[\alpha]_D^{60} + 3^\circ, 36$	$d^{22} = 1,055$	GUYE et CHAVANNE (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 289; 1896).
	$[\alpha]_D^{20} - 2^\circ, 74$ $[\alpha]_D^{60} + 2^\circ, 73$		GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).
<hr/>			
Amylique (chloro-fumarate di-). $C^{14}H^{22}ClO^4 =$ $C^8H^{11}OOC.C.Cl$ \parallel $CH.COOC^8H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} - 5^\circ, 74$	Pur. $d_4^{20} = 1,0593$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 651; 1894).
	$[\alpha]_D^{60} - 5^\circ, 78$	$d_4^{20} = 1,0560$	<i>Id.</i> , t. XX, p. 380; 1896.
<hr/>			
Amylique (chloro-maléate di-). $C^{14}H^{23}ClO^4 =$ $\begin{array}{c} C.Cl.COOC^8H^{11} \\ \parallel \\ CH.COOC^8H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 4^\circ, 60$ $[\alpha]_D^{60} + 4^\circ, 03$ •	Pur. $d_4^{20} = 1,0568$ $d_4^{20} = 1,0555$	<i>Id.</i> , t. XV, p. 652; 1894. <i>Id.</i> , t. XX, p. 380; 1896.
<hr/>			
Amylique (chloropropionate). $C^8H^{13}ClO^2 =$ $CH^3.CHCl.COOC^8H^{11}$	$[\alpha]_D^{22} + 3^\circ, 03$	Pur. $d^{22} = 1,032$	GUYE et CHAVANNE (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 291; 1896).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 815

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (chloro-succinate di-). $C^{11}H^{25}ClO^4 =$ $\begin{array}{c} CHCl-COOC^3H^{11} \\ \\ CH^2-COOC^3H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 3^{\circ}, 75$ (d'ac. inactif)	Pur. $d = 1,0314$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 723; 1895).
	$[\alpha]_D + 25^{\circ}, 15$ (d'ac. actif)	$d = 1,0305$	
Amylique (cinnamate). $C^{14}H^{18}O^2 =$ $C^6H^5.CH:CH.COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 7^{\circ}, 51$	Pur. $d_4^{20} = 0,9992$	<i>Id.</i> , t. XX, p. 579; 1896.
Amylique (citraconate di-). $C^{15}H^{20}O^4 =$ $\begin{array}{c} C.CH^3.COOC^3H^{11} \\ \\ CH.COOC^3H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ}, 14$	Pur. $d_4^{20} = 0,9661$	<i>Id.</i> , p. 382.
Amylique (o-crésylcarbamate). $C^{13}H^{19}AzO^2 =$ $\begin{array}{c} CH^3.C^6H^4.AzH.COOC^3H^{11} \\ \underbrace{\hspace{1cm}}_{(2)} \end{array}$	$[\alpha]_D^{21,5} + 2^{\circ}, 66$	Chloroforme ($p = 5,33$)	GOLDSCHMIDT et FREUND (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XIV, p. 396; 1894).
Id. m-. (1) (3)	$[\alpha]_D^{23,5} + 3^{\circ}, 85$	Id. ($p = 5,31$)	
Id. p-. (1) (4)	$[\alpha]_D^{23,5} + 4^{\circ}, 47$	Id. ($p = 5,28$)	
Amylique (crotonate). $C^9H^{16}O^2 =$ $CH^3.CH:CH.COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ}, 24$	Pur. $d_4^{20} = 0,8958$	
Amylique (diacétylglycérate). $C^{12}H^{20}O^6 = (C^2H^3O).O.CH^2.$ $CH(O.C^2H^3O).COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{11} + 1^{\circ}, 66$ $[\alpha]_D^{19,1} + 1^{\circ}, 67$ (alc. g.; ac. in.) $[\alpha]_D - [16,65 + 0,0554t - 0,000090t^2]$ Pur. $d_4^{14} = 1,0587$ ($t = 11^{\circ}$ à 100°) (alc. g.; ac. g.)	Pur. $d_4^{11} = 1,0863$	FRANKLAND et PRICE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXI, pp. 258 et 262; 1897). (Formule calculée d'après les nombres des auteurs.)

Id. (al. inactif; ac. g.). Voir -glycérate (Diacétyl-) amylique.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-----------------	----------------------------------	-----------------------	---------------

Amylique (diamylacétate). Voir **Diamylacétate amylique.**

Amylique (dibenzoylglycérate). $C^{22}H^{24}O^6 = (C^7H^5O).CH^2.$ $CH(O.C^7H^5O).$ $COOC^5H^{11}$	$[x]_D^{25} + 1'', 71$ $[x]_D^{20} + 1'', 60$ $[x]_D + 2'', 12$ $- 2'', 10$ $+ 1'', 90$ (alc. g.; ac. in.)	Pur. $d_4^{25} = 1,1263$ Benzène ($p = 5,31$) id. ($p = 19,23$) id. ($p = 27,29$)	FRANKLAND et PRICE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXI, pp. 219 et 263; 1897). (Formule calculée d'après les nombres des auteurs.)
	$+ [20,19 - 0,0244t - 0,000392t^2]$ Pur. $d_4^{16,5} = 1,1451$ ($t = 16^\circ \text{ à } 100^\circ$) $+ [21,16 - 0,0328t - 0,000340t^2]$ Pur. $d_4^{17} = 1,1425$ ($t = 17^\circ \text{ à } 100^\circ$) (alc. g.; ac. dr.)		

Id. (ac. inactif; ac. dr.). Voir **-glycérate (Dibenzoyl-) amylique.**

Amylique (dichloracétate). $C^7H^{12}Cl^2O^2 =$ $CHCl^2.COOC^5H^{11}$	$[x]_D^{25} - 2'', 77$ $[x]_D^{20} - 2'', 65$	Pur. $d^{25} = 1,149$	GUYE et CHAVANNE [<i>Bull. Soc. chim.</i> , (3 ^e s.), t. XV, p. 289; 1896].
--	--	-----------------------	---

Amylique (anti-diméthylsuccinate-). $C^{16}H^{20}O^4 =$ $CH^3.CH.COOC^5H^{11}$ $CH^3.CH.COOC^5H^{11}$	$[x]_D^{20} + 3'', 42$	Pur. $d_4^{20} = 0,9469$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XX, p. 384; 1896).
---	------------------------	--------------------------	---

Amylique (para-diméthylsuccinate). $C^{16}H^{20}O^4 =$ $C^5H^{11}OOC.CH.CH^3$ $CH^3.CH.COOC^5H^{11}$	$[x]_D^{20} + 3'', 66$	Pur. $d_4^{20} = 0,9452$	<i>Id.</i>
--	------------------------	--------------------------	------------

Amylique (divaléryltartrate). Voir **-tartrate (Divaléryl-) amylique.**

Amylique (éthylxanthate). $C^8H^{16}OS^2 = CS \begin{matrix} S.C^5H^{11} \\ O.C^2H^5 \end{matrix}$	$[x]_D^{20} + 15'', 02$	Pur. $d_4^{20} = 1,0184$	TSCHÜDORFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1780; 1898).
--	-------------------------	--------------------------	--

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (formiate). $C^6H^{12}O^2 = HCOOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^{\circ}, 01$ $[\alpha]_D^{20} - 1^{\circ}, 98$	Pur. $d_4^{20} = 0,8818$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 280).
Amylique (fuma- rate di-). $C^{14}H^{24}O^4 =$ $C^6H^{11}.O.O.C.CH$ \parallel $CH.COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 69$ $[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 93$	Pur. $d_4^{20} = 0,976$ $d_4^{20} = 0,9696$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , t. XV, p. 651; 1894). <i>Id.</i> t. XX, p. 379; 1896.
Amylique (glycérate). $C^8H^{16}O^4 =$ $CH^2OH.CH(OH).COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{11} + 2^{\circ}, 86$ $[\alpha]_D + 2^{\circ}, 79$ (alc. g.; ac. in.) $[\alpha]_D^{25} - 11^{\circ}, 54$ $[\alpha]_D^{45} - 11^{\circ}, 78$ (alc. g.; ac. actif.)	Pur. $d_4^{11} = 1,0807$ Pur. $d_4^{25} = 1,0785$	FRANKLAND et PRICE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXI, p. 217 et suiv.; 1897).
Id. (alc. inactif; ac. actif). Voir Glycérate amylique.			
Amylique (hydrocinnamate). $C^{12}H^{20}O^2 =$ $C^6H^5.CH^2.CH^2.COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^{\circ}, 26$	Pur. $d_4^{20} = 0,9721$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , t. XX, p. 579).
Amylique (itaconate di-). $C^{12}H^{20}O^4 =$ $CH^2 = C.COOC^3H^{11}$ \mid $CH^2.COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ}, 97$	Pur. $d_4^{20} = 0,9657$	<i>Id.</i> , p. 383.
Amylique (in.-lactate). $C^8H^{16}O^3 =$ $CH^2.(CHOH).COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D + 2^{\circ}, 8$ $[\alpha]_D + 2^{\circ}, 64$	Pur. Pur. $d = 0,9672$	L. SIMON (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 761; 1894). WALDEN (<i>Zeits. f. phys. Ch.</i> , t. XVII, p. 721; 1893).
Amylique (l.-lactate). Voir Lactate amylique.			
Amylique (laurate). $C^{17}H^{34}O^2 =$ $CH^3(CH^2)^{10}COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 1^{\circ}, 56$	Pur. $d^{20} = 0,859$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 285).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (malate di-) $C^{14}H^{26}O^5$ $\begin{array}{c} CH(OH).COOC^3H^{11} \\ \\ CH^3.COOC^3H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 3^{\circ}, 50$ (d'ac. inactif). $[\alpha]_D^{20} - 6^{\circ}, 88$ (d'ac. gauche)	Pur. $d = 1,0180$ $d = 1,0176$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 722; 1895).
Amylique (maléate di-). $C^{14}H^{24}O^4 = \begin{array}{c} HC - COOC^3H^{11} \\ \\ HC - COOC^3H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ}, 35$ $[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ}, 62$	Pur. $d_4^{20} = 0,9829$ $d_4^{20} = 0,9747$	<i>Id.</i> , t. XV, p. 651; 1894. <i>Id.</i> , t. XX, p. 579; 1896).
Amylique (mercaptan). $C^5H^{11}.SH$	$[\alpha]_D^{20} + 0^{\circ}, 47$ $[\alpha]_D^{25} - 2^{\circ}, 20$	Benzène ($c = 14,57$) Pur. $d_4^{25} = 0,8405$	GUYE (<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. XXV, p. 175; 1892). ZELINSKY et BRUCHONENKO (<i>J. Soc. phys.-ch. Russe</i> , t. XXVIII, p. 320; 1896).
Amylique (mésaconate di-). $C^{14}H^{26}O^4 =$ $\begin{array}{c} C^3H^{11}.OOC(CH^3) \\ \\ CH.COOC^3H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 93$	Pur. $d_4^{20} = 0,9698$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , t. XX, p. 382; 1896).
Amylique (mésotartrate di-). $C^{14}H^{26}O^6 =$ $\begin{array}{c} CHOH - COOC^3H^{11} \\ \\ CHOH - COOC^3H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ}, 77$	Pur. $d_4^{20} = 1,0658$	<i>Id.</i> , p. 385.
Amylique (méthacrylate). $C^9H^{16}O^2 =$ $CH^3.C(CH^3).COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 3^{\circ}, 51$	Pur. $d_4^{20} = 0,8781$	<i>Id.</i> , p. 574.
Amylique (méthylsuccinate di-). $C^{13}H^{24}O^4 =$ $\begin{array}{c} CH^3.COOC^3H^{11} \\ \\ CH^3.CH.COOC^3H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 3^{\circ}, 67$	Pur. $d_4^{20} = 0,9529$	<i>Id.</i> , p. 577.

TABLE XVIII. -- POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

819

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (α-naphtoate). $C^{16}H^{16}O^2 = \alpha. C^{16}H^{17}.COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 28$	Pur. $d_4^{20} = 1,0605$	<i>Id.</i> , p. 581.
Amylique (β-naphtoate). $C^{16}H^{16}O^2 = \beta. C^{16}H^{17}.COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ}, 34$	Pur. $d_4^{20} = 1,0531$	<i>Id.</i> , p. 582.
Amylique (œnanthylate). $C^{12}H^{22}O^2 =$ $CH^3.(CH^2)^5COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^{\circ}, 21$	Pur. $d^{20} = 0,861$	GUYE et CHAVANNE [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 282; 1896].
Amylique (oxalate di-). $C^{12}H^{22}O^4 =$ $\begin{array}{c} COOC^3H^{11} \\ \\ COOC^3H^{11} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 4^{\circ}, 93$	Pur. $d_4^{20} = 0,9626$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 650; 1894).
Amylique (oxybutyrate). Voir Oxybutyrate amylique.			
Amylique (n.-palmitate). $C^{21}H^{42}O^2 =$ $CH^3(CH^2)^{11}COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} - 1^{\circ}, 22$ $[\alpha]_D^{20} - 1^{\circ}, 16$	Pur. $d^{20} = 0,854$	GUYE et CHAVANNE [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 285; 1896].
Amylique (pêlargonate) $C^{14}H^{28}O^2 =$ $CH^3(CH^2)^7COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} - 1^{\circ}, 95$	Pur. $d^{20} = 0,861$	<i>Id.</i> , p. 283.
Amylique (phénylacétate). $C^{13}H^{16}O^2 =$ $C^6H^5.CH^3.COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{22} - 3^{\circ}, 84$	Pur. $d^{22} = 0,982$	<i>Id.</i> , p. 292.
Amylique (phénylcarbamate). $C^{12}H^{17}.AzO^2 =$ $C^6H^5.AzH.COOC^3H^{11}$	$[\alpha]_D^{23} + 4^{\circ}, 19$	Chlorof. ($p = 5,25$)	GOLDSCHMIDT et FREUND (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XIV, p. 396; 1894).
Amylique (phénylchloracétate). Voir Phénylchloracétate amylique.			
Amylique (phénylglycolate). Voir Phénylglycolate amylique.			
Amylique (phénylpropiolate). $C^{11}H^{16}O^2 =$ $C^6H^5.C \equiv C.COOC^3H^{11}$ D.	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 58$	Pur. $d_4^{20} = 1,0035$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XX, p. 580; 1896).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (phénylpropionate). $C^{14}H^{20}O^2 =$ $C^6H^5CH^2.CH^2.COOC^6H^{11}$	$[\alpha]_D^{22} + 2^\circ, 15$	Pur. $d^{22} = 0,976$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 293).
Amylique (o.-phthalate di-). $C^{18}H^{26}O^4 =$ $C^6H^4:(COOC^6H^{11})^2$ 1.2.	$[\alpha]_D^{20,4} + 3^\circ, 88$	Pur. $d_4^{20,4} = 1,0315$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , t. XV, p. 651; 1895).
Amylique (n.-propionate). $C^9H^{18}O^2 =$ $CH^3.CH^2.CH^2.COOC^6H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 77$ $[\alpha]_D^{61} + 2^\circ, 68$	Pur. $d^{20} = 0,8694$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 281).
Amylique (pyruvate). $C^8H^{14}O^3 = CH^3.CO.COOC^6H^{11}$	$[\alpha]_D^{15} + 3^\circ, 42$ $+ 3^\circ, 48 \text{ à } 3^\circ, 43$ $+ 3^\circ, 20 \text{ à } 3^\circ, 35$	Pur. $d^{15} = 0,984$ Ac. acét. ($c = 8 \text{ à } 15$) Eth. acét. ($c = 15 \text{ à } 25$)	L. SIMON [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 765; 1894].
Amylique (racémate di-). $C^{14}H^{26}O^4 =$ $CH(OH).COOC^6H^{11}$ $CH(OH).COOC^6H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 3^\circ, 37$ $[\alpha]_D + 3^\circ, 38$	Pur. $d_4^{20} = 1,064$ $d = 1,0554$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 723; 1895). GUYE et GOUDET (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 933; 1896).
Amylique (stéarate). $C^{23}H^{46}O^2 =$ $= CH^3(CH^2)^{16}COOC^6H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 1^\circ, 27$	Pur. $d^{20} = 0,855$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 286).
Amylique (succinate di-). $C^{14}H^{26}O^4 =$ $CH^2.COOC^6H^{11}$ $CH^2.COOC^6H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 3^\circ, 76$	Pur. $d_4^{20} = 0,9592$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , t. XX, p. 575; 1896).
Amylique (sulfite di-). $SO(OC^6H^{11})^2$	$[\alpha]_D + 4^\circ, 03$	Pur. $d_4^{20} = 0,9841$	TSCHUBOAEFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1780; 1898).
Amylique (sulfo- cyanate). $C^3H^{11}.S.CAz$	$[\alpha]_D + 1^\circ, 07$	Acétone ($c = 11,98$)	GUYE [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. XXV, p. 175; 1892].

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 821

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (tartrate). Voir Tartrate amylique.			
Amylique (o.-toluate). $C^{13}H^{18}O^2 =$ $CH^3.C^6H^4.COOC^5H^{11}$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ},55$	Pur. $d^{20} = 0,985$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 293; 1896).
Amylique (p.-toluate). $C^{13}H^{18}O^2 =$ $CH^3.C^6H^4.COOC^5H^{11}$ (1) (4)	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ},20$ + $[5,44 - 0,0166t + 0,000028t^2]$ ($t = 17^{\circ}$ à 215°)	Pur. $d^{20} = 0,982$	<i>Id.</i> GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897). [Calculé d'après les nombres des auteurs].
Amylique (tricarballoylate tri-). $CH^3.COOC^5H^{11}$ $C^{21}H^{38}O^6 = CH.COOC^5H^{11}$ $CH^3.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ},01$	Pur. $d_4^{20} = 0,9973$	WALDEN (<i>Zelts. f. physik. Ch.</i> , t. XX, p. 578; 1896).
Amylique (trichloracétate). $C^3H^{11}Cl^3O^2 = CCl^3.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{22} + 2^{\circ},71$ $[\alpha]_D^{60} + 2^{\circ},58$	Pur. $d^{22} = 1,233$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i> , p. 290).
Amylique (undécylate). $C^{16}H^{32}O^2 = C^{10}H^{21}.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 1^{\circ},88$	Pur. $d^{20} = 0,871$	<i>Id.</i> , p. 284.
Amylique (n.-valérate). $C^{10}H^{20}O^2 =$ $CH^3(CH^2)^7COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^{\circ},52$ $[\alpha]_D^{16} + 2^{\circ},99$	Pur. $d^{20} = 0,860$ $d^{16} = 0,8629$	<i>Id.</i> , p. 282. GUYE et GUERCHGORINK [<i>Arch. de Gen.</i> (4 ^e pér.), t. IV, p. 116; 1897].
Amylique (i.-valérate). $C^{10}H^{20}O^2 =$ $(CH^3)^2CH.CH^2.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 2^{\circ},69$	Pur. $d^{16} = 0,8607$	<i>Id.</i> , p. 117.
Amylique (a.-valérate). $C^{10}H^{20}O^2 =$ $C^3H^5 \searrow CH.COOC^5H^{11}$ $CH^3 \nearrow$ (alc. g.; ac. racém.) [Voir Valérate amylique]	$[\alpha]_D^{20} + 2^{\circ},83$ $[\alpha]_D^{16} + 3^{\circ},02$	Pur. $d^{20} = 0,862$ $d^{16} = 0,8553$	GUYE et GAUTIER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 461; 1895). GUYE et GUERCHGORINK (<i>loc. cit.</i> , p. 118).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylmalonate diamylique. $C^{18}H^{34}O^4 =$ $C^5H^{11}.CH \begin{cases} COOC^5H^{11} \\ COOC^5H^{11} \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ}, 68$ (ac. dr.; alc. g.) $[\alpha]_D^{20} + 6^{\circ}, 10$ (ac. dr.; alc. rac.) $[\alpha]_D^{20} + 3^{\circ}, 48$ (ac. rac.; alc. g.)	Pur.	GUYE et GOUDET (<i>C. R.</i> , t. CXXI, p. 827; 1895).
Amylmalonate diéthylique. $C^{12}H^{22}O^4 =$ $C^5H^{11}.CH \begin{cases} COOC^2H^5 \\ COOC^2H^5 \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 10^{\circ}, 14$	Pur. $d_4^{20} = 0,9665$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 648; 1894).
Amylmalonique (acide). $C^8H^{14}O^4 = C^5H^{11}.CH \begin{cases} COOH \\ COOH \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 25$	Acétone ($c = 6,67$)	<i>Id.</i> , p. 646.
Amylméthyléthylsulfine (iodure de) $C^8H^{19}SI =$ $(C^5H^{11})(C^2H^5)(CH^3)SI$	$[\alpha]_D^{19} + 13^{\circ}, 90$	Eau ($p = 28$ à 38)	BRJUCHONENKO (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 3177; 1898).
Amylméthylrique (éther). $C^5H^{11}.O.CH^3$	$[\alpha]_D^{18} + 0^{\circ}, 39$	Pur. $d = 0,754$	GUYE et CHAVANNE (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 452; 1895).
Amylméthylrique (sulfure). $C^5H^{11}.S.CH^3$	$[\alpha]_D^{19} + 13^{\circ}, 24$	Pur. $d_4^{19} = 0,8425$	ZELINSKY et BRJUCHONENKO (<i>J. Soc. phys.-ch. russe</i> , t. XXVIII, p. 320; 1896).
Amyl-<i>p</i>-nitrobenzyl- malonate diéthylique. $C^{19}H^{27}.AzO^6 =$ $(AzO^2).C^6H^4.CH^2 \begin{cases} C^5H^{11} \\ C^5H^{11} \end{cases} C$ $= (COOC^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 1^{\circ}, 25$	Acétone ($c = 20$)	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 648; 1894).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 823

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylodextrine. Voir Dextrine.			
Amyloïde.	$[\alpha]_D^{20} + 93^{\circ}, 5$	Eau.	WINTERSTEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 1237; 1892).
Amylpipéridine. $C^5H^{10}Az(C^5H^{11})$	$[\alpha]_D^{20} + 7^{\circ}, 94$	Pur. $d_4^{20} = 0,8459$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 643; 1894).
Amylphénylique (éther). $C^6H^5.O.C^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{17} + 4^{\circ}, 01$	Pur. $d_4^{17} = 0,9331$	M ^{lle} WELT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. VI, p. 138; 1895].
	$[\alpha]_{666}^{24} + 3^{\circ}, 09$	Pur. $d_4^{24} = 0,924$	GUYE et MELIKIAN (<i>C. R.</i> , t. CXXIII, p. 1291; 1896). [Voir Table XVII (I. E.)].
	» $_{60} + 3^{\circ}, 62$		
	» $_{533} + 5^{\circ}, 02$		
	» $_{439} + 5^{\circ}, 54$		
	» $_{448} + 7^{\circ}, 58$		
Amylpropylique (éther). $C^5H^{10}O = C^5H^{11}.O.CH^2.CH^2.CH^3$	$[\alpha]_D^{18} + 0^{\circ}, 90$	Pur. $d = 0,783$	GUYE et CHAVANNE (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 452; 1895).
Amylsulfate d'ammonium. $SO^2 \begin{cases} O C^5H^{11} \\ O Az H^4 \end{cases}$	$[\alpha]_D^{26,5} + 1^{\circ}, 48$	Eau ($c = 16,18$) ($c = 22,96$)	CARRARA et GENNARI (<i>R. C. dei Lincei</i> (5), t. III, 2 ^e sem., p. 325; 1894)
	$[\alpha]_D^{11,2} + 1^{\circ}, 26$		
Amylsulfate de potassium. $SO^2 \begin{cases} O C^5H^{11} \\ OK \end{cases}$	$[\alpha]_D^{25,6} + 1^{\circ}, 28$	Eau ($c = 18,01$) ($c = 25,56$)	<i>Id.</i>
	$+ 1^{\circ}, 15$		
Amylsulfate de sodium. $SO^2 \begin{cases} O C^5H^{11} \\ ONa \end{cases}$	$[\alpha]_D^{26} + 1^{\circ}, 48$	Eau ($c = 16,61$) ($c = 23,58$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D^{24,6} + 1^{\circ}, 30$		
Amylsulfurique (acide). $SO^2 \begin{cases} O C^5H^{11} \\ OH \end{cases}$	$[\alpha]_D^{26,8} + 1^{\circ}, 63$	Eau ($c = 14,69$) ($c = 20,85$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D^{25,7} + 1^{\circ}, 58$		

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylthymylique (éther). $C^{13}H^{24}O =$ $C^2H^{11}.O.C^2H^3 \begin{cases} CH^3 (4) \\ C^2H^7 (5) \end{cases}$	$[\alpha]_D^{18} + 4^{\circ}, 17$	Pur. $d_4^{18} = 0,924$	M ^{lle} WELT [<i>Ann. de Ch. et de Phys.</i> (7 ^e s.), t. VI, p. 140; 1895].
Amylxanthate éthylique. $C^2H^{10}OS^2 = CS \begin{cases} S.C^2H^3 \\ O.C^2H^{11} \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 6^{\circ}, 32$	Pur. $d_4^{20} = 1,0167$	TSCHÜDORFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1780; 1898).
α. Amyrilène (dextro-). $C^{30}H^{48}$	$[\alpha]_D + 109^{\circ}, 48$	Benzène ($c = 4$)	BACKSTRÖM (<i>Gr. Zeits.</i> , t. XIV, p. 545; 1888).
β . Id.	$[\alpha]_D + 110^{\circ}, 42$ $+ 112^{\circ}, 19$	Id. ($c = 0,8$) ($c = 1,51$)	
α. Amyrilène (levo-). $C^{30}H^{48}$	$[\alpha]_D - 104^{\circ}, 9$	Benzène ($c = 0,87$)	VESTERBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 3835; 1891).
α. Amyrine. $C^{30}H^{50}O$	$[\alpha]_D^{16,7} + 91^{\circ}, 59$	Benzène ($c = 3,84$)	SVENSSON in VESTERBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 3187; 1890).
β . Id.	$[\alpha]_D^{19,1} + 99^{\circ}, 81$	Id. ($c = 1,91$)	
	$[\alpha]_D^{15} + 94^{\circ}, 2$	Id. ($c = 5$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 218; 1892).
α. Amyrine (acétate de). $C^{30}H^{48}O(C^2H^3O)$	$[\alpha]_D^{17,6} + 77^{\circ}, 0$	Benzène ($c = 4,07$)	SVENSSON (<i>loc. cit.</i> , p. 3188).
β . Id.	$[\alpha]_D^{16,7} + 78^{\circ}, 6$	Id. ($c = 4,15$)	
β. Amyrine (palmitate de). $C^{30}H^{48}O(C^{16}H^{31}O)$	$[\alpha]_D^{15} + 54^{\circ}, 5$	Benzène ($c = 2$)	HESSE (<i>loc. cit.</i>).
α. Amyrine bromée. $C^{30}H^{48}Br.OH$	$[\alpha]_D^{16,3} + 72^{\circ}, 8$	Benzène ($c = 2,59$)	SVENSSON (<i>loc. cit.</i> , p. 3189).
Anagryrine (chlorhydrate de). $(C^{14}H^{18}Az^2O^2)HCl + 4H^2O$	$[\alpha]_D - 114^{\circ}$	Eau	HARDY et GALLOIS (<i>C. R.</i> , t. CVII, p. 247; 1888).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 825

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Andromédotoxine. $C^{31}H^{30}O$	$[\alpha]_D^{12} - 8^{\circ}, 1$ — $9^{\circ}, 7$ — $14^{\circ}, 2$ — $4^{\circ}, 9$ $[\alpha]_D^{12} + 10^{\circ}, 1$ $[\alpha]_D^{13} + 12^{\circ}, 3$	Eau ($c=1$) Id. ($c=2,8$) Alcool ($c=4,87$) Alc. amylique ($c=1,64$) Chloroforme Id. ($c=0,41$)	DE ZAAGER (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. V, p. 315; 1886).
Anhalonine (chlorhydrate de). $(C^{12}H^{12}AzO^3)HCl$	$[\alpha]_D - 40^{\circ}, 56$	Alcool	LEWIN (<i>Arch. f. exp. Path.</i> , t. XXXIV, p. 374; 1895).
Anhydrocamphoronate méthylique (β). $C^8H^{14}O^4 = C^6H^{11} \begin{array}{l} \diagup COOCH^3 \\ \diagdown CO \diagup O \end{array}$ (fus. à 45°)	$[\alpha]_D + 15^{\circ}, 9$ à $16^{\circ}, 2$	Alc. abs. ($p=5$)	ASCHAN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCII, p. 64; 1898).
Id. (α). (fus. à 138°)	$[\alpha]_D^{13,5} + 34^{\circ}$ (app.) $[\alpha = 1^{\circ}, 14$ pour 100^{mm}]	Dibromure d'éthylène ($p=1,54$)	
Anhydroecgonine (chlorhydrate de). $(C^9H^{12}AzO^3)HCl$	$[\alpha]_D - 61^{\circ}, 5$ $[\alpha]_D^{14} - 62^{\circ}, 7$	Eau Eau ($c=3$)	EINHORN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXII, p. 1495; 1889). HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 184; 1892).
Antiaronique (lactone). $C^6H^{10}O^3$	$[\alpha]_D - 30^{\circ}$	Eau	KILIANI (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXIV, p. 438; 1896).
Apline. $C^{22}H^{32}O^{16}$	$[\alpha]_D + 173^{\circ}$	Solution étendue de potasse	VON GERICHTEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. IX, p. 1123; 1876).
Apocinchonidine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{14} - 129^{\circ}, 2$ — $160^{\circ}, 3$	Alcool 97 % ($c=0,8$) Eau + 3 HCl ($c=2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 329; 1880).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Apocinchonine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 160^{\circ},0$ $+ 212^{\circ},5$ $+ 212^{\circ},3$	Alcool 97 % ($c = 1$) Eau + 2 HCl ($c = 2$) Eau + 3 HCl ($c = 2$)	Hesse (Lieb. Ann., t. CCV, p. 331; 1880).
	$[\alpha]_D^{15} + 197^{\circ},5$	1 vol. alcool, 2 vol. chlorof. ($c = 2$)	Id., t. CCLXXVI, p. 115; 1894.
	$[\alpha]_D^{16} + 159^{\circ},7$	Alcool abs. ($c = 1,56$)	OUDEMANS (Rec. Trav. chim. d. P. B., t. I, p. 173; 1882).

Action des acides en solutions aqueuses.[$c = 1,47$] [$t = 16^{\circ}C$] n molécule acide pour 1 molécule base.

ACIDES.	$n = 1.$	$n = 2.$	$n = 3.$	$n = 5.$	$n = 10.$	$n = 20.$
A. chlorhydrique..	"	+211,4	+211,0	(+208,3)	(+203,9)	+199,7
A. bromhydrique..	"	+213,0	+211,5	(+207,8)	+202,0	"
A. azotique.....	"	+210,7	+212,1	(+210,6)	+206,6	"
A. chlorique.....	"	+215,4	+215,7	(+214,4)	+211,3	"
A. perchlorique...	"	+213,0	+217,5	(+216,7)	+215,2	"
A. formique.....	"	(+204,5) ⁽¹⁾	(+208,7)	(+212,5)	(+216,0)	(+216,6)
A. acétique.....	"	"	+180,3	(+187,7)	(+195,7)	+201,8
A. sulfurique.....	+210,7	+212,9	+210,6	(+209,7)	"	"
A. oxalique.....	+192,4	+208,1	+206,0	(+204,3)	(+201,7)	"
A. phosphorique...	+202,9 ⁽²⁾	+213,5	+213,1	+213,0	+210,0	"
A. citrique.....	+182,4	+202,7	(+205,0)	(+206,0)	(+204,0)	"

⁽¹⁾ $n = 2,5.$ ⁽²⁾ $n = 1,5.$

ACIDES.	$n = 30.$	$n = 40.$	$n = 50.$	$n = 60.$	$n = 160.$
A. formique.....	(+215,9)	(+215,0)	"	"	"
A. acétique.....	+204,0	+204,7	+205,7	+203,0	+199,6

OUDEMANS (Rec. Trav. chim. d. P. B., t. I, p. 178; 1882)

[les nombres entre () sont tirés par interpolation des nombres de l'auteur].

Apocinchonine (bromhy- drate de). Ap. HBr + H ² O	$[\alpha]_D^{16} + 126^{\circ},2$	Eau ($c = 0,76$)	Id., p. 176.
--	-----------------------------------	--------------------	--------------

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

827

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Apocinchonine (chlorate de). $\text{Ap. ClO}_3\text{H}$	$[\alpha]_D^{16} + 129^\circ,0$	Eau ($c = 0,69$)	<i>Id.</i>
Apocinchonine (chlorhydrate de). $\text{Ap. HCl} + 2\text{H}_2\text{O}$	$[\alpha]_D^{16} + 139^\circ,0$ $+ 138^\circ,5$	Eau ($c = 0,6$) ($c = 1 \text{ à } 1,5$)	<i>Id.</i>
Apocinchonine (iodhydrate de). $\text{Ap. HI} + \text{H}_2\text{O}$	$[\alpha]_D^{16} + 117^\circ,2$	Eau ($c = 0,6$)	<i>Id.</i>
Apocinchonine (perchlorate de). $\text{Ap. ClO}_4\text{H} + \text{H}_2\text{O}$	$[\alpha]_D^{16} + 124^\circ,9$	Eau ($c = 0,52$)	<i>Id.</i>
Apocinchonine sulfate de). $\text{Ap}^2.\text{SO}_4\text{H}^2 + 3\text{H}_2\text{O}$	$[\alpha]_D^{16} + 130^\circ,0$	Eau ($c = 0,48$)	<i>Id.</i>
Apoxyoscine (bromhydrate de). $(\text{C}^{11}\text{H}^{21}\text{AzO}^4)\text{HBr}$	$[\alpha]_D + 0^\circ,44$		SCHMIDT (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXII, p. 409; 1894).
Apoisocinchonine. $\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} + 166^\circ,8$	Alcool ($c = 3$)	HESSÉ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 100; 1894).
Apoquinamine. $\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}$	inactif. $[\alpha]_D^{15} - 28^\circ,4$ $- 29^\circ,1$ $- 30^\circ,0$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 1,1 HCl (<i>id.</i>) Eau + 3 HCl (<i>id.</i>) Eau + 10 HCl (<i>id.</i>)	HESSÉ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCVII, p. 288; 1881).
Apoquinidine. $\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}^2$	$[\alpha]_D^{15} + 155^\circ,3$ $+ 216^\circ,5$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 HCl (<i>id.</i>)	HESSÉ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 326; 1880).
Apoquinine. $\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}^2$	$[\alpha]_D^{15} - 178^\circ,1$ $- 246^\circ,6$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 HCl (<i>id.</i>)	<i>Id.</i> , p. 324.
(Cristallisée).	$[\alpha]_D - 217^\circ,1$	Alcool 97 % ($c = 0,79$)	MAUTHNER in LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1972; 1895).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Arabane. $C^8H^{10}O^4$	$[\alpha]_D - 83^{\circ},9$	Eau	ULLIK (<i>Öst. Z. Zuck.-Ind.</i> , t. XXIII, p. 268; 1894).
Arabine. $C^{10}H^{18}O^9$ (?)	$[\alpha]_D - 98^{\circ},5$	Eau	SCHIEBLER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. VI, p. 61; 1873).
β. Arabinochloral. $C^7H^9Cl^2O^3$	$[\alpha]_D - 23^{\circ},2$		HANRIOT (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 153; 1895).
Arabinone. $C^{10}H^{18}O^9$	$[\alpha]_D + 198^{\circ},5$	Eau ($c = 1$)	O'SULLIVAN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LVII, p. 61; 1890).
d.-Arabinosacétamide. $C^9H^{16}O^6Az$ = $CH^2OH(CHOH)^2$ $CH(AzH.C^2H^2O)^2$	$[\alpha]_D^0 - 9^{\circ},5$	Eau ($p = 10,63$)	WOHL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 740; 1893).
l.-Arabinosamine. $C^9H^{11}AzO^4$	$[\alpha]_D^0 - 83^{\circ}$	Eau ($c = 10$)	LOBRY DE BRUYN et VAN LEENT (<i>Rec. Trav. ch. d. P.-B.</i> , t. XIV, p. 137; 1895).
l.-Arabinosazone. $C^{11}H^{20}Az^4O^3 =$ $C^5H^4O^3(Az.AzH.C^6H^5)^2$	$[\alpha]_D^0 + 18^{\circ},9$ (initial) $[\alpha]_D^0 + 0^{\circ}$ (final)	Alcool 95 % ($c = 3,4$)	ALLEN et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLX, p. 300; 1890).
l.-Arabinose. $C^5H^{10}O^5 =$ $\begin{array}{c} OH \quad OH \quad H \\ HO.CH^2.C \quad C \quad C \quad CHO \\ \quad \quad \\ H \quad H \quad OH \end{array}$	$[\alpha]_D^0 + 118^{\circ},1$	Eau ($c = 10$)	SCHIEBLER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 1729; 1884).
	$[\alpha]_D^0 + 105^{\circ},4$ $[\alpha]_D^0 + 118^{\circ},0$	Eau ($c = 10$)	VON LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 2239; 1884).
	$[\alpha]_D + 105^{\circ},1$	Eau ($p = 9,11$)	KILIANI (<i>Id.</i> , t. XIX, p. 3028; 1886).
	$[\alpha]_D^1 + 104^{\circ},4$	Eau ($c = 10$)	BAUER (<i>Land. Vers.-Stat.</i> , t. XXXVI, p. 304; 1889).
	$[\alpha]_D^0 + 156^{\circ},65$ (après 6 m. 30 s.) $[\alpha]_D^0 + 104^{\circ},55$ (après 30 min.)	Eau ($c = 9,73$)	PARCUS et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLVII, p. 160; 1890).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
α . Arabinose.	$[\alpha]_D + 175^{\circ}$ (app.)	Eau	TANRET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 201; 1896].
β . Arabinose.	$[\alpha]_D^t + [109,42 - 0,332 t](t = 12^{\circ} \text{ à } 43^{\circ})$ + $91^{\circ},89$ ($t = 51^{\circ}$) + $88^{\circ},61$ ($t = 55^{\circ}$) Eau ($c = 17,6$) $[\alpha]_D + 75^{\circ},5$ $[\alpha]_D + 89^{\circ},0$	Alcool 90 % ($c = 6,45$) Alcool 60 % (Id.)	
<i>d</i> .-Arabinose. (du <i>d</i> .-Glucosoxime)	$[\alpha]_D^{20} - 104^{\circ},1$	Eau ($p = 10,11$)	WOHL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 740; 1893).
<i>l</i> .-Arabinose tétracétylé. $C^5H^6O^5(C^2H^3O)^4$	$[\alpha]_D + 26^{\circ},39$	Alcool	STONE (<i>Amer. Chem. J.</i> , t. XV, p. 654; 1893).
<i>l</i> .-Arabinose tétranitré. $C^5H^6(AzO^2)^4O^5$	$[\alpha]_D^{20} - 101^{\circ},3$ — 90° (après 24 heures)	Alcool ($c = 4,4$)	WILL et LENEZ (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 72; 1898).
<i>l</i> .-Arabinose-allylphényl- hydrazone. $C^5H^{10}O^4 : Az^2(C^6H^5)(C^3H^3)$	0° $[\alpha]_D - 2^{\circ},4$	Alcool méthylique Ac. acétique ($p = 0,5$)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN <i>Rec.</i> <i>Trav. chim. d. P.-B.</i> , t. XV p. 26 1896).
<i>l</i> .-Arabinose-amylyphényl- hydrazone. $C^5H^{10}O^4 : Az^2(C^6H^5)(C^3H^{11})$	0° $[\alpha]_D + 2^{\circ},8$	Alcool méthylique Ac. acétique ($p = 0,5$)	<i>Id.</i>
<i>l</i> .-Arabinose-benzyl- phénylhydrazone. $C^5H^{10}O^4 : Az^2(C^6H^5)(C^7H^7)$	$[\alpha]_D - 14^{\circ},6$ — $12^{\circ},8$	Alcool méthylique Ac. acétique ($p = 0,5$)	<i>Id.</i>
Arabinosecarbonique (lactone). Voir <i>l</i> .-Mannohexonique (lactone).			
<i>l</i> .-Arabinosediacétone. $C^{10}H^{18}O^5$	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ},4$	Eau ($p = 2,41$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1164; 1895).
<i>l</i> .-Arabinose-éthylphényl- hydrazone. $C^5H^{10}O^4 : Az^2(C^6H^5)(C^3H^5)$	0° $[\alpha]_D - 24^{\circ},6$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (id.)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>loc.</i> <i>cit.</i>).

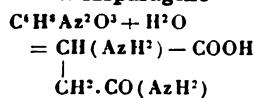
NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>-Arabinose-méthyl- phénylhydrazone. $C^5H^{10}O^4; Az^2(C^6H^5)(CH^3)$	$[\alpha]_D + 4^{\circ},3$ $- 21^{\circ},8$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (id.)	<i>Id.</i>
<i>l</i>-Arabinose-(β)-naphtyl- hydrazone. $C^5H^{10}O^4; Az^2H(C^{10}H^7)$	$[\alpha]_D + 22^{\circ},5$ $+ 7^{\circ},0$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (id.)	<i>Id.</i>
<i>l</i>-Arabinosesemicar- bazide. $C^6H^{13}Az^3O^5 =$ $C^5H^9O^4.AzH.AzH.CO.AzH^2$	$[\alpha]_D - 0^{\circ},35$ $- 0^{\circ},15$	Alcool ($c = 0,5$) Eau ($c = 0,2$)	HERZFELD (<i>Zeits. f. Rüb.-Z.</i> <i>Ind.</i> , 1897; p. 604).
<i>l</i>-Arabinoxime. $(C^5H^{10}O^4); AzOH$	$[\alpha]_D + 13^{\circ},31$ (après 24 heures)	Eau ($p = 8,18$)	RUFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1576; 1898).
<i>d</i>-Id.	$[\alpha]_D - 13^{\circ},23$ (après 24 heures)	Eau ($p = 8,23$)	
Arabique (acide iso-). $C^6H^{10}O^5$	$[\alpha]_D^{20} + 20^{\circ}$	Eau ($p = 25,1$)	BALLO (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXII, p. 751; 1889).
Arabite. $C^5H^{12}O^5$	$[\alpha]_D^{20} - 5^{\circ},3$	Eau saturée de borax ($p = 9,05$)	E. FISCHER et STAHEL (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 538; 1891).
Arabonate de calcium. $(C^5H^9O^5)_2Ca + 4H^2O$	$[\alpha]_D^{19} + 2^{\circ},076$	Eau ($c = 5$)	SCHNELLE (<i>Inaug. Dissert.</i> Göttingen; 1891).
Arabonate de strontium. $(C^5H^9O^5)_2Sr$	$[\alpha]_D + 1^{\circ},96$	Eau ($c = 4,35$)	ALLEN et TOLLENS (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCLX, p. 311; 1890).
Arabonique (acide). $C^5H^{10}O^6$	$[\alpha]_D - 8^{\circ},5$ après dix minutes $[\alpha]_D - 45^{\circ},86$ après deux jours	Eau ($c = 3,46$)	<i>Id.</i>
Arabonique (lactone). $C^5H^8O^5$	$[\alpha]_D - 67^{\circ},37$ $[\alpha]_D^{20} - 73^{\circ},9$	Eau ($c = 10$) Eau ($p = 9,45$)	BAUER (<i>J. f. prakt. Chem.</i> (2), t. XXXIV, p. 46; 1886), E. FISCHER et PILOTY (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 4217; 1891).
Arginine (azotate d'). $(C^6H^{14}Az^4O^2)AzO^3H$	$[\alpha]_D^{19} + 28^{\circ},75$	Eau ($c = 10$)	SCHULZE et STEIGER (<i>Zeits.</i> <i>f. physiol. Ch.</i> , t. XI, p. 43; 1887).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 831

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Arginine (chlorhydrate d'). (C ⁶ H ¹⁴ Az ¹ O ²) HCl	$[\alpha]_D^{19} + 33^{\circ}, 1$	Eau (c = 8)	<i>Id.</i>
Aricine. C ²³ H ²⁶ Az ² O ⁴	$[\alpha]_D^{15} - 54^{\circ}, 1$ — 94 ^o , 7 o	Alcool 97 % (c = 1) Éther (c = 1 à 2,5) Eau + 3 HCl	HERBER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXV, p. 313; 1877).
Id. (de Pelletier).	$[\alpha]_D - 58^{\circ}, 3$ — 92 ^o , 5 + 14 ^o , 5	Alcool Éther Alcool et HCl	MOISSAN et LANDRIN (<i>C. R.</i> , t. CX, p. 469; 1894).
Artémisine. C ¹⁵ H ¹⁸ O ⁴	$[\alpha]_D - 84^{\circ}, 3$		MERCK (<i>Merck's Jahr.</i> 1894; p. 3).

Asebotoxine. Voir Andromédotoxine.

***l*-Asparagine**



DISSOLVANT.	$[\alpha]_D$.	<i>t.</i>	<i>p.</i>
Ac. azotique ($d^{22} = 1,11$).....	— 35 ^o ,09	22 ^o c	11,08
Ac. chlorhydrique ($d^{23} = 1,071$)....	+ 34,40		11,125
Ac. sulfurique étendu (20 ^o ,5 Baumé).	+ 35,42		
Eau et acide citrique (20,58 %/o)....	+ 12,5		
Eau et soude (4,84 %/o Na ² O).....	— 7,50	8,5	8,89
Id. Id.	— 7,84	22	17,9
Id. (12,69 %/o Na ² O).....	— 7,31	id.	15,21
Ammoniaque.....	— 11,18	18	12,72

PASTEUR [*Ann. de Ch. et de Phys.* (3^e s.), t. XXXI, p. 75; 1851].

DISSOLVANT.	$[\alpha]_D$ (<i>p</i> = 1,66).
Eau.....	— 6 ^o ,23
Eau + 10 ^{gr} HCl pour 100 ^{cc}	— 37,45
Eau + 10 ^{gr} ac. acétique pour 100 ^{cc}	o
Eau + 10 ^{gr} ammoniaque pour 100 ^{cc}	— 10,68

CHAMPION et PELLET (*C. R.*, t. LXXXII, p. 819; 1876).

	$[\alpha]_D^{20}$.	p (anhydre).
Eau	— 8,24	0,352
	— 5,95	0,705
	— 5,42	1,049
	— 5,30	1,409

	RAPPORTS MOLÉCULAIRES.			$[\alpha]_D^{20}$. ($p = 10$)
	$C^4H^8Az^2O^3$.	NaOH.	H^2O .	
Lessive de soude	1	1	63,8	— 8,64
	1	2	61,5	— 6,69
	1	3	59,3	— 6,35

Solutions acides.[1 moléc. $C^4H^8Az^2O^3$ et 300 moléc. H^2O].

MOLÉC. HCl .	$[\alpha]_D^{20}$.	MOLÉC. SO^4H^2 .	$[\alpha]_D^{20}$.	MOLÉC. ac. acétique.	$[\alpha]_D^{20}$.
1	+ 26,42 ⁰	0,5	+ 23,05	1	— 3,49
1,5	+ 30,36	0,75	+ 27,25	2	— 3,10
2	+ 31,52	1	+ 29,54	5	— 1,45
3	+ 31,91	3	+ 32,03	7	— 0,59
5	+ 32,28	5	+ 34,31	10	0
10	+ 33,27	10	+ 35,45	15	+ 1,11
15	+ 33,70			20	+ 2,63
20	+ 34,26				

BECKER (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIV, p. 1028 ; 1871).

Solutions acides.
 $[\alpha]_D^{20} = -5,18$ Eau ($c = 2,4$) (asparagine hydratée).

ACIDES.	NOMBRE DE MOLÉC. D'ACIDE POUR 1 MOLÉC. $C^1H^1Az^2O^3$.						
	0,5.	1.	1,5.	2.	4.	10.	50.
Ac. hydrofluosilicique.....	+ 9,7	+ 20,6	+ 25,0	+ 26,8	+ 29,4	"	"
Ac. iodique.....	+ 10,3	20,3	+ 24,3	+ 25,8	+ 27,8	+ 30,1	"
Ac. benzènesulfonique.....	+ 7,4	+ 18,9	+ 24,0	+ 26,3	+ 28,2	"	"
Ac. azotique.....	+ 10,3	+ 21,7	+ 25,7	+ 26,9	+ 28,1	+ 29,6	+ 33,8
Ac. bromhydrique.....	+ 10,0	+ 21,4	+ 25,7	+ 26,9	+ 28,1	+ 29,6	+ 32,2
Ac. sulfurique ($\frac{1}{2}$).....	+ 9,8	+ 20,1	+ 24,0	+ 25,5	+ 28,0	+ 29,5	+ 31,6
Ac. chlorhydrique.....	+ 10,5	+ 22,3	+ 26,0	+ 26,9	+ 28,1	+ 29,7	+ 31,0
Ac. chlorique.....	+ 10,4	+ 21,9	+ 25,5	+ 26,4	+ 27,8	+ 29,5	"
Ac. trichloracétique.....	+ 10,8	+ 21,7	"	"	+ 27,6	"	"
Ac. dichloracétique.....	+ 9,6	"	"	"	+ 24,6	"	"
Ac. oxalique ($\frac{1}{2}$).....	+ 2,9	+ 10,2	+ 15,8	+ 19,1	+ 24,0	+ 27,0	"
Ac. phosphorique ($\frac{1}{3}$).....	"	+ 3,8	"	+ 10,0	+ 16,0	+ 22,5	+ 28,2
Ac. chloracétique.....	"	+ 8,0	"	+ 13,3	+ 15,6	"	"
Ac. malonique ($\frac{1}{2}$).....	- 0,6	"	+ 4,5	"	+ 12,0	+ 17,0	"
Ac. lactique.....	- 1,0	"	+ 2,0	- 3,2	+ 6,2	+ 16,8	+ 24,0
Ac. formique.....	- 1,5	+ 0,1	+ 1,5	+ 2,4	+ 5,4	+ 10,4	+ 21,8
Ac. glycolique.....	- 2,2	- 0,4	+ 1,1	+ 2,2	+ 4,6	+ 9,0	"
Ac. isobutyrique.....	"	- 3,2	"	"	- 0,6	+ 3,0	"
Ac. acétique.....	"	- 3,7	"	- 2,9	- 2,0	0	+ 6,0
Glycocolle.....	"	- 4,1	"	- 3,5	- 2,6	"	"
Ac. propionique.....	"	"	"	- 3,7	- 2,8	- 1,6	"
Ac. butyrique.....	"	"	"	"	- 2,7	- 2,0	"
Phénol.....	"	"	"	"	"	- 5,0	"

Solutions alcalines.
 $[\alpha]_D^{20} = -5,18$ Eau ($c = 2,4$).

BASES.	MOLÉC. BASE POUR 1 ASPAR.		
	0,375.	0,75.	1,25.
Potasse [KOH].....	- 6,5	- 8,1	- 9,3
Lithine [LiOH].....	"	- 8,1	- 9,2
Soude [NaOH].....	- 6,3	- 7,9	- 9,1
Ammoniaque [AzH^1OH]..	- 6,3	- 7,4	- 8,2

Solutions salines.

$$[\alpha]_D^{20} = -5^{\circ},18 \quad \text{Eau } (c = 2,4).$$

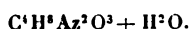
SELS.	MOLECULES DE SEL POUR 1 MOLÉC. ASPARAGINE.				
	1,5.	3.	4.	5.	6.
Chlorure de potassium....	— 2,0	— 0,1	+ 1,2	"	"
Bromure de potassium....	— 2,1	0	"	+ 2,1	"
Iodure de potassium.....	— 1,9	— 0,4	"	— 3,0	"
Chlorure de sodium.....	— 2,1	— 0,1	"	"	+ 2,9
Bromure de sodium.....	— 2,2	— 0,15	+ 0,8	"	"
Iodure de sodium.....	— 2,3	— 0,2	"	"	+ 3,3
Chlorure d'ammonium....	— 2,1	+ 0,1	"	"	+ 2,9
Azotate de potassium....	— 2,4	— 0,5	"	"	"
Sulfate de potassium.....	"	— 1,35	"	"	"
Phosphate disodique.....	— 3,0	— 1,6	"	"	"
Acétate de sodium.....	— 2,5	— 0,6	+ 1,5	"	"
Acétate de baryum.....	+ 0,5	— 4,1	"	"	"

Interpolé graphiquement d'après les Tableaux numériques de l'auteur; observations ramenées à la raie D.

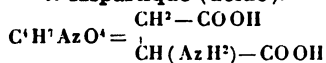
BLOSFELD (*Inaug. Dissert.*, Berlin; 1894).

d.-Asparagine

Identique, au signe près.



PIUTTI (*C. R.*, t. CIII, p. 134; 1886).

l.-Aspartique (acide).

DISSOLVANT.	$[\alpha]_D$	<i>t.</i>	<i>p.</i>
Acide chlorhydrique (9°,5 Baumé)....	+ 27,68	22 ^{°C}	5,094
Eau et soude (4,84 % Na ² O).....	— 2,22	id.	9,99
Eau et ammoniaque (9 % AzH ³).....	— 11,67	id.	4,02

PASTEUR (*Ann. de Chim. et Phys.* (3^e s.), t. XXXI, p. 78; 1851).

Acide azotique étendu $[\alpha]_D^{20} = +25^{\circ},16$ ($p = 4,711$).

RITTHAUSEN (*J. f. prakt. Ch.* (1^{re} s.), t. CVII, p. 127; 1869).

	$[\alpha]_D^{20}$.	p .
Eau.....	— 3,87 ⁰	1,2
	— 3,93	1,6
	— 4,23	1,8
	— 4,63(?)	2,0
	— 4,52	2,4
	— 4,71	2,8

Solutions alcalines.

Lessive de soude.				Sol. d'ammoniaque.			
RAPPORTS MOLÉCULAIRES.			$[\alpha]_D^{20}$.	RAPPORTS MOLÉCULAIRES.			$[\alpha]_D^{20}$.
C ⁴ H ⁷ AzO ⁴ .	NaOH.	H ² O.		C ⁴ H ⁷ AzO ⁴ .	AzH ³ .	H ² O.	
1	1	285	— 9,07 ⁰	1	1	302	— 9,17 ⁰
	3	281	— 9,06		3		— 9,39
	5	276,5	— 9,04		5		— 9,61
					15,1		— 11,07
					20,2		— 12,05

Solutions acides.

HCl très étendu.				HCl plus concentré.			
RAPPORTS MOLÉCULAIRES.			$[\alpha]_D^{20}$.	RAPPORTS MOLÉCULAIRES.			$[\alpha]_D^{20}$.
C ⁴ H ⁷ AzO ⁴ .	HCl.	H ² O.		C ⁴ H ⁷ AzO ⁴ .	HCl.	H ² O.	
1	0,10	203	— 0,56 ⁰	1	1	64,4	+30,04
	0,12	239	— 0		1,5	63,4	+32,62
	0,13	256	— 0,35		2	62,4	+33,40
	0,15	300	— 1,10		3	60,4	+33,96
	0,18	361	+ 2,48		5	56,3	+33,90
	0,22	435	+ 3,58		6	54,3	+34,00
	0,55	360	+14,87		8,3	98,8	+34,35
					12,5	151,8	+33,53
					25,0	311,0	+33,93

Acide sulfurique.				Acide acétique.			
RAPPORTS MOLÉCULAIRES.			$[\alpha]_D^{20}$.	RAPPORTS MOLÉCULAIRES.			$[\alpha]_D^{20}$.
$C^4H^7AzO^4$.	SO^4H^2 .	H^2O .		$C^4H^7AzO^4$.	$C^4H^4O^3$.	H^2O .	
1	0,5	302	+21,80	1	1	285	+3,16
	0,6		+24,18		2		+1,07
	0,75		+28,64		3		+0,40
	1		+28,83		4		+0,14
	3		+31,47		5		+0,14
	5		+32,03		7		+1,26
	10		+33,50		10		+1,72

BECKER (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIV, p. 1036; 1881).

I Échantillon. $[\alpha]_D^{21,5} = +6^{\circ},08$ [Eau ($c = 0,39$)]

II Échantillon. $[\alpha]_D^{22,5} = +4^{\circ},87$ [Eau ($c = 0,40$)]

MARSHALL (*J. of chem. Soc.*, t. LXIX, p. 1023; 1896).

$[\alpha]_D^{20} = +4^{\circ},36$ [Eau ($p = 0,528$)]

$[\alpha]_D^t = +[5^{\circ},61 - 0,0554t - 0,000306t^2]$ [Eau ($p = 1,872$) $t = 20^{\circ}$ à 90°]

(Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

ELLEN COOK (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXX, p. 296; 1897).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 837

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Aspidospermatine. $C^{22}H^{30}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} - 72^\circ, 3$	Alcool 97 % ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXI, p. 249; 1882).
Aspidospermine. $C^{22}H^{30}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} - 100^\circ, 2$ — $83^\circ, 6$ — $61^\circ, 6$ — $62^\circ, 2$	Alcool 97 % ($c = 2$) Chloroforme (id.) Eau + 3 HCl (id.) Eau + 10 HCl (id.)	<i>Id.</i>
Atisine. $C^{22}H^{31}AzO^2$	$[\alpha]_D^{19} - 19^\circ, 6$	Alcool ($c = 6,73$)	JOWETT (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 1521; 1896).
Atisine (azotate d'). $(C^{22}H^{31}AzO^2)AzO^3H$	$[\alpha]_D^{18} + 28^\circ, 3$	Eau ($c = 1,03$)	<i>Id.</i> , p. 1524.
Atisine (bromhydrate d'). $(C^{22}H^{31}AzO^2)HBr$	$[\alpha]_D^{15} + 24^\circ, 3$	Eau ($c = 0,715$)	<i>Id.</i> , p. 1522.
Atisine (chlorhydrate d'). $(C^{22}H^{31}AzO^2)HCl$	$[\alpha]_D^{20} - 18^\circ, 03$ $[\alpha]_D^{24} + 18^\circ, 90$	Eau ($c = 1,69$) Id. ($c = 1,00$)	<i>Id.</i>
Atisine (iodhydrate d'). $(C^{22}H^{31}AzO^2)HI$	$[\alpha]_D^{19} + 26^\circ, 2$ + $28^\circ, 7$	Eau ($c = 0,181$) Id. ($c = 0,174$)	<i>Id.</i> , p. 1524.
Atropine. $C^{17}H^{23}AzO^3$ (<i>Atropine naturelle</i>)	$[\alpha]_D^{15} - 0^\circ, 4$ $[\alpha]_D - 1^\circ, 89$ (appr.)	Alcool abs. ($c = 3,22$) Alcool	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 101; 1892). WILL et BREDIG (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 2795; 1888).
Atropine (dextro-). Id. (levo-).	$[\alpha]_D + 10^\circ$ non mesuré	Alcool	LADENBURG et HUNDT (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXII, p. 2592; 1889).
Atropine (sulfate d'). $(C^{17}H^{23}AzO^3)^2SO^4H^2$	$[\alpha]_D^{15} - 8^\circ, 8$	Eau ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 102; 1892).
Aurantiamarine. $C^{22}H^{26}O^{12} (?)$	$[\alpha]_D - 60^\circ$		TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XLVI, p. 501; 1886).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Aurantiamarique (acide). $C^{10}H^{12}O^4$	$[\alpha]_D - 28^\circ$		<i>Id.</i>

Austracamphène. Voir Camphène.

Australène. Voir Térébenthène dr.

Bebirine. $C^{10}H^{21}AzO^3$	$[\alpha]_D^{20} - 298^\circ$	Alcool	SCHOLTZ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 2058; 1896).
---	-------------------------------	--------	--

Benzoylcamphoroxime. Voir -camphoroxime (Benzoyl-).

Benzoylcarvoxime. $C^{10}H^{14}AzO.CO(C^6H^5)$ de la carvoxime droite.	$[\alpha]_D^{11} + 26^\circ, 47$	Chlorof. ($p=5,765$)	WALLACH et CONRADY (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLII, p. 117; 1889).
---	----------------------------------	------------------------	---

Id. de la carvoxime gauche.	$[\alpha]_D^{21} - 26^\circ, 97$	Chlorof. ($p=5,716$)	
d.-Id.	$[\alpha]_D^{18,5} + 26^\circ, 64$	Chlorof. ($p=9,106$)	GOLDSCHMIDT et FREUND (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XIV, p. 402; 1894).

d.-Benzoylcarvoxime o.-bromée. $C^{10}H^{14}AzO.CO.C^6H^4.Br$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{22} + 25^\circ, 96$	Chlorof. ($p=5,47$)	<i>Id.</i> , p. 404.
--	----------------------------------	-----------------------	----------------------

Id. m.-bromée. (1) (3)	$[\alpha]_D^{23,5} + 18^\circ, 24$	Chlorof. ($p=5,51$)	
----------------------------------	------------------------------------	-----------------------	--

Id. p.-bromée. (1) (4)	$[\alpha]_D^{23} + 14^\circ, 90$	Chlorof. ($p=5,50$)	
----------------------------------	----------------------------------	-----------------------	--

d.-Benzoylcarvoxime o.-nitrée. $C^{10}H^{14}AzO.CO.C^6H^4.AzO^2$ (1) (2)	$[\alpha]_D \pm 0^\circ$	Chloroforme	<i>Id.</i> , p. 406.
---	--------------------------	-------------	----------------------

Id. m.-nitrée. (1) (3)	$[\alpha]_D^{23,5} + 20^\circ, 68$	Chlorof. ($p=4,58$)	
----------------------------------	------------------------------------	-----------------------	--

Id. p.-nitrée. (1) (4)	$[\alpha]_D^{23,5} + 17^\circ, 33$	Chlorof. ($p=4,56$)	
----------------------------------	------------------------------------	-----------------------	--

Benzoylcarvylamine. Voir Carvylbenzoylamine.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

839

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Benzoylcinchonine. $C^{19}A^{21}(C^7H^5O)Az^2O$	$[\alpha]_D^{24} - 22^\circ, 26$ — $23^\circ, 95$ — $25^\circ, 35$	Alcool abs. ($p = 1$) Id. ($p = 2$) Id. ($p = 5$)	LÉGER (<i>C. R.</i> , t. CXVII, p. 111; 1893).
	$[\alpha]_D - 19^\circ, 67$	{ Alcool $30^\circ + 1$ mol. HCl ($p = 1,327$)	
	$[\alpha]_D - 16^\circ, 72$	{ Alcool $30^\circ + 2$ mol. HCl ($p = 1,327$)	
	$[\alpha]_D - 17^\circ, 18$ (<i>g.</i>)	{ Alc. $30^\circ + \frac{1}{2}$ mol. SO^4H^2 ($p = 1,327$)	
	$[\alpha]_D + 10^\circ, 58$ (<i>dr.</i>)	{ Alc. $30^\circ + 1$ mol. SO^4H^2 ($p = 1,327$)	
Benzoyl-<i>d</i>-conicine. $C^8H^{16}(C^7H^5O)Az$	$[\alpha]_D^{16} + 37^\circ, 7$	Pur. $d^{16} = 1,0534$	LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 860; 1893).
Benzoyl-conicine (iso). $C^8H^{16}(C^7H^5O)Az$	$[\alpha]_D^{16} + 29^\circ, 1$	Pur. $d^{16} = 1,0623$	<i>Id.</i>
Benzoyl-<i>d</i>-ecgonine amylique (chlorhydrate de). $[C^{16}H^{18}(C^5H^{11})AzO^4]HCl$	$[\alpha]_D + 38^\circ, 6$	Eau ($c = 2,2$)	EINHORN et MARQUARDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 988; 1890).
Benzoyl-<i>d</i>-ecgonine <i>i</i>-butylique (chlorhydrate de). $[C^{16}H^{18}(C^4H^9)AzO^4]HCl$	$[\alpha]_D + 46^\circ, 0$	Eau ($c = 2,5$)	<i>Id.</i> , p. 987.
Benzoyl-<i>d</i>-ecgonine éthylique (chlorhydrate de). $[C^{16}H^{18}(C^2H^5)AzO^4]HCl$	$[\alpha]_D + 41,7$	Eau ($c = 5,4$)	LIEBERMANN et GIESSEL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 511; 1890).
	$[\alpha]_D + 40^\circ, 0$	Eau ($c = 2$)	EINHORN et MARQUARDT (<i>loc. cit.</i> , p. 986).
Benzoylecgonine méthylique. Voir Cocaïne.			
Benzoyl-<i>d</i>-ecgonine <i>n</i>-propylique (chlorhydrate de). $[C^{16}H^{18}(C^3H^7)AzO^4]HCl$	$[\alpha]_D + 46^\circ, 2$	Eau ($c = 2,6$)	<i>Id.</i> , p. 987.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Benzoylglycérate de Voir -glycérate (Benzoyl-) de			
Benzoylhydrochlorocarvoxime. (HCl.C ¹⁰ H ¹⁴ AzO).CO(C ⁶ H ⁵) de l'hydrochlorocarv. droite	$[\alpha]_D^{20} - 10^{\circ}, 58$	Éther acét. ($p = 3,16$)	MACHELEIDT (<i>Inaug. Dissert.</i> , Göttingen: 1890). Id. (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXX, p. 179; 1892).
Id. de l'hydrochlorocarvoxime gauche	$[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ}, 92$	Id. ($p = 11,87$)	
Benzoyl-α-limonène (chlorure nitrosé de). C ¹⁰ H ¹⁵ (CO.C ⁶ H ⁵)AzOCl du lim. droit	$[\alpha]_D^{20} + 101^{\circ}, 73$	Éther acét. ($p = 3,46$)	Id.
Id. du lim. gauche.	$[\alpha]_D^{20} - 101^{\circ}, 84$	Id. ($p = 4,83$)	
Benzoyl-β-limonène (chlorure nitrosé de). Id. du lim. droit	$[\alpha]_D^{20} + 101^{\circ}, 73$	Id. ($p = 3,27$)	
Id. du lim. gauche.	$[\alpha]_D^{20} - 103^{\circ}, 82$	Id. ($p = 4,075$)	
Benzoyl-d-pipécoline. C ⁶ H ¹² (C ⁶ H ⁵ O)Az	$[\alpha]_D + 35^{\circ}, 30$		LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 261; 1893).
Benzoyl-pipécoline (iso). Id.	$[\alpha]_D + 33^{\circ}, 35$		Id.
Benzoylquinine. C ²⁰ H ²³ (C ⁶ H ⁵ O)Az ² O ²	$[\alpha]_D^{17} - 120^{\circ}, 8$ $+ 121^{\circ}, 6$ $+ 100^{\circ}, 8$ $+ 100^{\circ}, 2$	Alcool ($c = 0,5$) Id. ($c = 1$) Eau + 2 HCl ($c = 1$) Eau + 4 HCl ($c = 1$)	WUNSCHE (<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. 133; 1896).
Benzoylsalicine. Voir Populine.			
Benzylarabinoside. C ³ H ⁹ O ⁵ .CH ² .C ⁶ H ⁵	$[\alpha]_D^{20} + 215^{\circ}, 2$	Eau ($p = 1,03$)	E. FISCHER et BEZSCH (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 2483; 1894).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 841

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Benzylcamphre. Voir Camphre benzylé.			
Benzylcamphoroxime. $C^{10}H^{15}(C^2H^7)AzOH$ du camphre benzylé droit	$[\alpha]_D - 32^{\circ}, 14'$	Toluène	HALLER (<i>Dict. de Würtz</i> 2 ^e suppl., t. I, p. 902).
Benzyl-desmotroposantonine. Voir -santonine (Benzyl-desmotropo-).			
Benzylidène-camphre (du camphre droit). $C^{11}H^{20}O =$ $C^6H^5 \begin{array}{c} \diagup C-CH.C^6H^5 \\ \diagdown \quad CO \end{array}$	$[\alpha]_D - 423^{\circ}, 60$ $+ 435^{\circ}, 41$ $- 438^{\circ}, 88$	Toluène ($c = 6$) Id. ($c = 12$) Alcool ($c = 3$)	Id., p. 903.
Id. du camphre gauche.	$[\alpha]_D - 418^{\circ}, 08$ $- 430^{\circ}, 34$	Toluène ($c = 6$) Id. ($c = 12$)	
Benzylidène-ferenoyl-amine (de l. fenone). $C^{11}H^{21}Az =$ $C^6H^5.CH : Az.C^{10}H^{17}$	$[\alpha]_D^{19} - 62^{\circ}, 1$	$p = 2,63$	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 104; 1892).
Benzylmalimide (α). $C^{11}H^{11}O^2Az =$ $C^6H^5O^2.AzH.CH^2.C^6H^5$	$[\alpha]_D - 23^{\circ}, 28$	Eau	GIUSTINIANI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXIII (1), p. 168; 1893).
Id. (β).	$[\alpha]_D - 48^{\circ}, 56$	Eau	
Biamyle. $C^{10}H^{22} =$ $C^2H^5 \begin{array}{c} \diagup CH.CH^2.CH^2.CH \\ \diagdown \quad CH^3 \end{array} \begin{array}{c} C^2H^5 \\ \diagdown \\ CH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 8^{\circ}, 69$ $[\alpha]_D^{21} - 12^{\circ}, 08$ $[\alpha]_D^{18} + 12^{\circ}, 07$ $[\alpha]_D^{19,9} + 10^{\circ}, 01$ $[\alpha]_{666} - 7^{\circ}, 96$ » $D - 9^{\circ}, 97$ » $533 - 12^{\circ}, 69$ » $589 + 14^{\circ}, 42$ » $548 - 18^{\circ}, 23$ ($t = 16^{\circ}$ à 19°)	Pur. $d^{20} = 0,7463$ Pur. $d^{21} = 0,7301$ $d^{18} = 0,691$ Pur. $d^{19,9} = 0,7283$ Pur. $d = 0,729$	JUST (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXX. p. 146; 1883). M ^{lle} WELT (<i>Bull. Soc. Chim.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 1181; 1894). DO AMARAL (<i>Arch. de Genève</i> (3 ^e Pér.), t. XXXIII, p. 434; 1895). GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII (I. E.).]
Voir la suite au verso.			

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_{\text{D}}^{25,2} + 9^{\circ},88$ $"_{\text{D}} + 12^{\circ},36$ $"_{533} + 15^{\circ},15$ $"_{489} + 19^{\circ},09$ $"_{448} + 20^{\circ},70$	Pur. $d^{25,2} = 0,7246$	MELIKIAN (<i>Thèse</i> , Genève; 1896).
Biapocinchonine. $\text{C}^{20}\text{H}^{14}\text{Az}^1\text{O}^2$	$[\alpha]_{\text{D}}^{15} + 20^{\circ}$ $+ 23^{\circ},6$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 HCl (id.)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 333; 1880).
α-Bicamphanedioïque (anhydride). $\text{C}^9\text{H}^{15} - \text{C}^9\text{H}^{15}$ $\text{C}^9\text{H}^{15}\text{O}^1 = \begin{array}{c} \text{CO} - \text{O} - \text{CO} \end{array}$	$[\alpha]_{\text{D}}^{14} - 142^{\circ},0$	Alcool ($p = 1,1$)	ODDO [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXVII (1), p. 194; 1897].
Bicamphanehexanazine. $\text{C}^{20}\text{H}^{20}\text{Az}^2 =$ $\begin{array}{c} \text{CH} \text{---} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}^1\text{H}^{13} \text{---} \text{C} = \text{Az} - \text{Az} - \text{C} \text{---} \text{C}^1\text{H}^{13} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \text{---} \text{C} \end{array}$	$[\alpha]_{\text{D}}^{21} + 526^{\circ},0$	Benzène ($p = 5$)	<i>Id.</i> , p. 173.
Bicamphanehexanedione. $\text{C}^{20}\text{H}^{20}\text{O}^2 =$ $\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}^1\text{H}^{13} \text{---} \text{CO} \quad \text{CO} \text{---} \text{C}^1\text{H}^{13} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = \text{C} \end{array}$	$[\alpha]_{\text{D}}^{21} + 331^{\circ},0$ $[\alpha]_{\text{D}}^{24} + 381^{\circ},0$	Benzène ($p = 3,5$) Alc. abs. ($p = 2,90$)	<i>Id.</i> , p. 170.
Bicamphanonehydrazone $\text{C}^{20}\text{H}^{20}\text{Az}^2 =$ $\begin{array}{c} \text{CH} \text{---} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}^1\text{H}^{14} \text{---} \text{C} = \text{Az} - \text{Az} = \text{C} \text{---} \text{C}^1\text{H}^{14} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \text{---} \text{C} \end{array}$	$[\alpha]_{\text{D}}^{22} + 118^{\circ},8$	Benzène ($p = 5$)	<i>Id.</i> , p. 165.
Bicamphène (hydrure de) (liquide). $\text{C}^{20}\text{H}^{24}$	$[\alpha]_{\text{D}}^{25} + 21^{\circ},3$	Alc. abs. ($c = 13,3$)	DE MONTGOLFIER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XIX, p. 151; 1880].
	$[\alpha]_{\text{D}}^{15} + 24^{\circ},06$	Pur. $d^{15} = 0,963$	ÉTARD et MEYER (<i>C. R.</i> , t. CXXVI, p. 526; 1898).
Id. solide. $\text{C}^{20}\text{H}^{24}$	$[\alpha]_{\text{D}}^{15} + 15^{\circ},93$ $+ 15^{\circ},45$	Benzène ($p = 2,07$) id. ($p = 3,5$)	<i>Id.</i>

TABLE XVIII. -- POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 843

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Bicamphènehexadiène (oxyde de). $C^{20}H^{24}O =$ $\begin{array}{c} \text{C} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} - \text{O} - \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \quad \text{C} \end{array}$	$[\alpha]_D^{16} + 296^{\circ}, 2$ $[\alpha]_D^{15} - 345^{\circ}, 3$	Benzène ($p = 3,5$) Alc. abs. ($p = 2,9$)	ODDO (<i>loc. cit.</i> , p. 181).
Bicamphre. $C^{20}H^{20}O^2 =$ $\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \quad \text{CH} \end{array}$	$[\alpha]_D^{21} - 28^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D^{22} - 4^{\circ}, 69$	Benzène ($p = 5$) Alc. abs. ($p = 2,5$)	<i>Id.</i> , p. 162.
Bicinchonine. $C^{20}H^{14}Az^1O^2$	$[\alpha]_D^{15} + 91^{\circ}, 7$ $- 80^{\circ}, 4$	Alcool 97 % ($c = 1,516$) Eau + 3 H Cl ($c = 1$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXVII, p. 153; 1885).
Bicinchonine (chlorhydrate de). $(C^{20}H^{14}Az^1O^2)HCl$	$[\alpha]_D^{15} + 58^{\circ}, 7$	Eau ($c = 5$)	<i>Id.</i>
Bidécène. $C^{20}H^{36}$	$[\alpha]_D - 2^{\circ}$	Pur. $d = 0,9362$	BERNARD (<i>C. R.</i> , t. CVI, p. 1086; 1888).
Bidihydrosantينات. Voir -santينات (Bidihydro-).			
Biglucose octoacétylé. $C^{12}H^{14}(C^2H^3O)^8O^{11}$	$[\alpha]_D^{16} + 54^{\circ}, 62$	Alcool	DEMOLE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XII, p. 1936; 1879).
Autre.	$[\alpha]_D + 22^{\circ}, 50$	Alcool	HERZFELD (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXX, p. 206; 1881).
Voir Glucose pentacétylé (Tanret).			
Billanique (acide). $C^{24}H^{34}O^8 + 4H^2O$	$[\alpha]_D + 47^{\circ}, 4$	Alcool	KN. ÅNGSTRÖM in CLÈVE [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XXXV, p. 429; 1881].
	$[\alpha]_D + 76^{\circ}$	Alcool	BULNHEIM (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XXV, p. 296; 1898).

Bib

Voir Santoneux (acide bi-).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Bitérébenthyle. $C^{20}H^{30}$	$[\alpha]_D + 59^\circ$	Pur	RENARD (<i>C. R.</i> , t. CV, p. 865; 1887).
Bitérébenthylène. $C^{20}H^{28}$	$[\alpha]_D + 4^\circ$	Pur. $d = 0,9821$	RENARD (<i>C. R.</i> , t. CVI, p. 858; 1888).
Biterpilène. $C^{20}H^{22}$	$[\alpha]_D - 14^\circ, 25'$	Pur. $d = 0,9446$	LAFONT [<i>Ann. de Ch. et de Phys.</i> (6 ^e s.), t. XV, p. 191; 1888].

Bornéol. Voir Camphol.

Bornyl.... Voir Camphyl....

Bromacétylmalate. Voir -malate (Bromacétyl-).

Brométhylbrucine (bromhydrate de). $C^{22}H^{26}AzO^1.Az - C^2H^1Br$ Br + 3H ² O	$[\alpha]_D - 24^\circ, 32'$	Eau	MEULENHOFF (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XIV, p. 229; 1895).
α-Bromobutyrate <i>i</i> -butylique. (d'acide gauche) $C^4H^{13}BrO^2 =$ $C^2H^5.CHBr.COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{15} + 8^\circ, 2'$	Pur. $d^{15} = 1,216$	GUYE et JORDAN [<i>Bull. Soc. Chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 495; 1896].

Bromobutyrylmalate. Voir -malate (Bromobutyryl-).

Bromocamphorénique (acide). Voir -camphorénique (acide Bromo-).

π-Bromocamphorique (acide). $C^8H^{13}Br(COOH)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 40^\circ, 8'$	Alcool abs. ($c = 4,12$)	KIPPING (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 926; 1896).
Bromocamphorique (anhydride). $C^8H^{13}BrO^3 =$ $C^8H^{13}Br \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O$	$[\alpha]_D - 21^\circ, 1'$ de l'ac. camph. dr. $[\alpha]_D - 21^\circ, 6'$ de l'ac. camph. g.	Chloroforme Id.	ASCHAN (<i>Acta Soc. sc. fenn.</i> , t. XXI, p. 1; 1895).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

845

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Bromocamphosulfonamide. (C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ² .AzH ²	$[\alpha]_D^{25} + 112^{\circ}, 4$	Alcool (c = 4,60)	KIPPING et POPE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 565; 1893).
α-Bromocamphosulfonate d'ammonium. (C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ² AzH ⁴	$[\alpha]_D + 87^{\circ}$	Eau (c = 4,57)	MARSH et COUSINS (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LIX, p. 973; 1891).
	$[\alpha]_D^{25} - 84^{\circ}, 78$	Eau (c = 4,6)	KIPPING et POPE (<i>loc. cit.</i> , p. 589).
β . Id.	$[\alpha]_D - 82^{\circ}$	Eau (c = 4,67)	MARSH et COUSINS (<i>loc. cit.</i> , p. 976).
α-Bromocamphosulfonate de baryum. [(C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ²] ² Ba + 5 $\frac{1}{2}$ H ² O	$[\alpha]_D^{25} + 63^{\circ}, 1$	Eau [c = 5,893 (hydr.)]	KIPPING et POPE (<i>loc. cit.</i> , p. 591).
	$[\alpha]_D - 70^{\circ}, 9$ + 71 $^{\circ}, 9$	Eau [c = 0,315 (anh.)] Id. [c = 1,262 (anh.)]	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 202; 1894).
	$[\alpha]_D^{25} + 86^{\circ}, 8$ + 79 $^{\circ}, 7$	7 eau - 93 acétone (c = 1,262) 3,5 eau - 96,5 acétone (c = 0,631)	
α-Bromocamphosulfonate de glucinium. (C ¹⁰ H ¹⁴ BrOSO ²) ² Gl	$[\alpha]_D^{25} + 86^{\circ}, 2$ - 86 $^{\circ}, 7$ + 87 $^{\circ}, 1$	Eau (c = 0,262) Id. (c = 0,524) Id. (c = 1,048)	Id.
α-Bromocamphosulfonate de lithium. (C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ² Li	$[\alpha]_D^{25} + 85^{\circ}, 5$ + 85 $^{\circ}, 8$ + 86 $^{\circ}, 7$	Eau (c = 0,264) Id. (c = 0,528) Id. (c = 1,057)	Id., p. 200.
α-Bromocamphosulfonate de magnésium. [(C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ²] ² Mg	$[\alpha]_D^{25} + 27^{\circ}, 9$	Eau (c = 4,76)	MARSH et COUSINS (<i>loc. cit.</i> , p. 974).
	$[\alpha]_D^{25} + 83^{\circ}, 9$ + 83 $^{\circ}, 9$ + 83 $^{\circ}, 1$	Eau (c = 0,268) Id. (c = 0,537) Id. (c = 1,073)	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 202).

 α -Bromocamphr

ine. Voir Morphine-.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
α-Bromocamphosulfonate de potassium. (C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ³ K + 1½H ² O	[α] _D ²⁰ + 71°, 44	Eau (c = 4,92)	KIPPING et POPE (<i>loc. cit.</i> , p. 591).
	[α] _D ^{20,5} + 77°, 2 + 77°, 1 + 78°, 3	Eau [c = 0,291 (anh.)] Id. [c = 0,582 (anh.)] Id. [c = 1,163 (anh.)]	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 200).

 α -Bromocamphosulfonate de quinidine. Voir Quinidine.

α-Bromocamphosulfonate de sodium. (C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ³ Na + 5H ² O	[α] _D ¹⁵ + 76°, 4	Eau (c = 4,305) (anhydre)	MARSH et COUSINS (<i>loc. cit.</i> , p. 972).
	[α] _D ²⁰ + 63°, 1	Eau (c = 4,13) (hydraté)	KIPPING et POPE (<i>loc. cit.</i> , p. 590).
	[α] _D ^{20,5} + 81°, 1 + 81°, 8 + 81°, 6	Eau [c = 0,278 (anh.)] Id. [c = 0,555 (anh.)] Id. [c = 1,110 (anh.)]	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 200).
β-Id.	[α] _D ¹⁴ + 12°, 2	Eau (c = 3,42) (anhydre)	MARSH et COUSINS (<i>loc. cit.</i> , p. 976).

Bromocamphosulfonate de tétrahydropapavérine. Voir Tétrahydropapavérine.

α-Bromocamphosulfonate de thallium. (C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ³ Tl	[α] _D ^{20,5} + 52°, 7 + 53°, 0 + 53°, 0	Eau (c = 0,43) Id. (c = 0,86) Id. (c = 1,71)	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 200).
α-Bromocamphosulfonate de zinc. [(C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ³] ² Zn	[α] _D ^{20,5} + 78°, 8 + 78°, 6 + 79°, 3	Eau (c = 0,285) Id. (c = 0,571) Id. (c = 1,147)	Id., p. 202.
α-Bromocamphosulfonique (acide). (C ¹⁰ H ¹⁴ BrO)SO ³ H	[α] _D ¹⁴ + 88°, 27	Eau (c = 2,58)	KIPPING et POPE (<i>loc. cit.</i> , p. 586).
	[α] _D ^{20,5} + 86°, 9 + 86°, 6 + 87°, 7 + 92°, 3	Eau (c = 0,259) Id. (c = 0,518) Id. (c = 1,037) Id. (c = 14,952)	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , pp. 199 et 205).
	[α] _D ²⁵ + 110°, 4 + 104°, 7	7 Eau 93 Acétone (c = 1,037) 3,5 Eau 96,5 Acétone (c = 0,518)	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 847

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
α-Bromocamphosulfonique (bromure d'acide). (C ¹⁰ H ¹¹ BrO)SO ² Br	$[\alpha]_D^{25} + 143^\circ$	Chlorof. (c = 11,69)	KIPPINO et POPE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 369; 1895).
α-Bromocamphosulfonique (chlorure d'acide). (C ¹⁰ H ¹¹ BrO)SO ² Cl	$[\alpha]_D^{25} + 131^\circ$	Chloroforme	<i>Id.</i> , t. LXIII, p. 579; 1893).
l.-Bromomalate diéthylique. C ⁸ H ¹³ BrO ² = CH Br.CO OC ² H ⁵ CH(OH).CO OC ² H ⁵	$[\alpha]_D^{20} - 2^\circ, 44$	Pur. d ₄ ²⁰ = 1,4330	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1293; 1895).
Bromophénylcystéine. C ⁹ H ¹⁰ BrSAzO ² = AzH ² \ C \ COOH CH ³ \ SC ⁶ H ⁴ Br	$[\alpha]_D - 4^\circ$	Lessive de soude étendue (c = 9)	BAUMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XV, p. 1732; 1882).
p.-Bromophénylmercapturate de sodium. C ¹¹ H ¹¹ NaBrSAzO ² = CH ³ .COAzH \ C \ COONa CH ³ \ SC ⁶ H ⁴ Br	$[\alpha]_D^{25} + 7^\circ, 0$ + 9°, 5	Eau (c = 5,4 à 10,7) Id. (c = 21,45)	BAUMANN et SCHMITZ (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 586; 1895).
p.-Bromophénylmercapturique (acide). C ¹¹ H ¹² BrSAzO ³	$[\alpha]_D - 6^\circ, 7$ + 7°, 4	Alcool (c = 12) Less. de soude étendue (c = 25)	BAUMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XV, p. 1732; 1882).
Bromopicrotoxine. C ¹⁵ H ¹⁵ BrO ⁶	$[\alpha]_D^{25} - 132^\circ, 5$	Chloroforme (c = 1,07)	MEYER et BRUGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 2966; 1898).
Bromopicrotoxinique (acide). C ¹⁴ H ¹⁶ BrO ⁵ .COOH + H ² O	$[\alpha]_D - 62^\circ, 6$	Eau (p = 0,359)	<i>Id.</i> , p. 2967.
d.-Bromopropionate. i.-butylique. C ⁷ H ¹³ BrO ² = CH ³ .CHBr.CO O.CH ² . CH(CH ³) ²	$[\alpha]_D^{20} + 3^\circ, 55$	Pur. d ₄ ²⁰ = 1,2675	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1119; 1898).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d</i>-Bromopropionate éthylque. $C^3H^5BrO^2 =$ $CH^3.CHBr.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} + 7^\circ, 18$	Pur. $d_4^{20} = 1,3935$	<i>Id.</i> , t. XXVIII, p. 1294; 1895.
<i>l</i>-Bromopropionate éthylque. [de lactate éthylque <i>dr.</i>]	$[\alpha]_D^{19} - 31^\circ, 45$	Pur. $d_4^{19} = 1,386$	WALKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 921; 1895).
<i>d</i>-Bromopropionate méthylque. $C^4H^7BrO^2 =$ $CH^3.CHBr.CO OCH^3$ [de lactate méthylque <i>g.</i>]	$[\alpha]_D^{11} + 42^\circ, 65$	Pur. $d_4^{11} = 1,482$	<i>Id.</i>
<i>l</i>-Bromopropionate propylique. $C^6H^{11}BrO^2 =$ $CH^3.CHBr.COOC^3H^7$ [de lactate propylique <i>dr.</i>]	$[\alpha]_D^{14} - 21^\circ, 98$	Pur. $d_4^{14} = 1,315$	<i>Id.</i>
Bromoshikimolactone. $C^7H^9BrO^3$	$[\alpha]_D + 22^\circ$	Eau ($c = 8$)	EYKMAN (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXIV, p. 1284; 1891).
<i>d</i>-Bromosuccinate di-<i>i</i>-butylique. $C^{12}H^{21}BrO^4 =$ $CHBr.CO OCH^3.CH(CH^3)^2$ $CH^3.CO OCH^3.CH(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 23^\circ, 56$	Pur. $d_4^{20} = 1,2394$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XVII, p. 254; 1895).
<i>d</i>-Bromosuccinate diéthylque. $C^8H^{13}BrO^4 =$ $CHBr.COOC^2H^5$ $CH^3.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 40^\circ, 96$	Pur. $d_4^{20} = 1,3550$	<i>Id.</i> , p. 257.
<i>d</i>-Bromosuccinate diméthylque. $C^6H^9BrO^4 =$ $CHBr.CO OCH^3$ $CH^3.CO OCH^3$	$[\alpha]_D^{20} + 50^\circ, 83$	Pur. $d_4^{20} = 1,5050$	<i>Id.</i> , p. 260.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

849

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Bromosuccinate dipropylique. $C^{10}H^{11}BrO^4 =$ $\begin{array}{c} CHBr.COOC^3H^1 \\ \\ CH^2.COOC^3H^1 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 38^{\circ},05$	Pur. $d_4^{20} = 1,3010$	<i>Id.</i> , p. 254.
l.-Bromosuccinique (acide). $C^4H^5BrO^4 =$ $\begin{array}{c} CHBr.CO.OH \\ \\ CH^2.CO.OH \end{array}$	$[\alpha]_D = 72^{\circ},6$ — $72^{\circ},7$ — $67^{\circ},92$	Ether acét. ($c = 5,33$) Id. ($c = 6,66$) Éther abs. ($c = 5,33$)	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 2770; 1895).
Brucine. $C^{23}H^{26}Az^2O^4$	$[\alpha]_D = 85^{\circ}$ — $[132,1 - 2,67c]$ Chlorof. ($c = 1,9$ à $4,9$)	Alcool ($c = 4$ à 5) Chlorof. ($c = 1,9$ à $4,9$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 69; 1873).
	$[\alpha]_D^{20} = 80^{\circ},1$	Alcool ($c = 2,13$)	TYKOCINER (<i>Inaug. Diss.</i> , Freiburg; 1882).

Action des acides en solutions aqueuses. $[c = 0,95] [t = 20^{\circ}]$ *n* molécules acide pour 1 molécule base.

<i>n.</i>	ACIDES							
	chlor- hydrique.	brom- hydrique.	formique.	acétique.	sulfurique.	oxalique.	phos- phorique.	citrique.
0,5	"	"	"	"	$-34^{\circ},0$	$-33^{\circ},7$	"	"
0,67	"	"	"	"	"	"	"	$-35^{\circ},9$
1	$-35^{\circ},9$	$-35^{\circ},5$	$-36^{\circ},5$	$-35^{\circ},6$	$-34^{\circ},0$	$-34^{\circ},1$	$-35^{\circ},5$	$-35^{\circ},8$
2	$-35^{\circ},7$	$-35^{\circ},2$	$-36^{\circ},2$	$-35^{\circ},8$	$-33^{\circ},6$	$-34^{\circ},0$	$-35^{\circ},4$	$-35^{\circ},4$
3	$-35^{\circ},5$	$-34^{\circ},9$	$-36^{\circ},2$	$-35^{\circ},5$	$-33^{\circ},1$	"	$-35^{\circ},5$	$-35^{\circ},1$
4	$-35^{\circ},2$	$-34^{\circ},1$	$-35^{\circ},9$	$-35^{\circ},2$	"	"	$-35^{\circ},3$	"
6	$-35^{\circ},0$	$-33^{\circ},6$	$-35^{\circ},9$	$-35^{\circ},0$	$-31^{\circ},5$	$-33^{\circ},7$	$-35^{\circ},2$	$-34^{\circ},9$
10	$-34^{\circ},4$	$-32^{\circ},0$	"	$-34^{\circ},4$	$-30^{\circ},6$	$-31^{\circ},7$	$-34^{\circ},9$	$-34^{\circ},4$
20	$-33^{\circ},8$	"	$-35^{\circ},5$	$-33^{\circ},2$	"	$-31^{\circ},1$	$-34^{\circ},6$	$-33^{\circ},4$
30	$-31^{\circ},0$	"	$-35^{\circ},2$	$-31^{\circ},8$	"	$-29^{\circ},6$	$-34^{\circ},1$	$-32^{\circ},4$

TYKOCINER (*loc. cit.*).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Brucine (azotate de). <i>Bruc. Az O³ H</i>	$[\alpha]_D^{25} - 29^{\circ}, 7$ — $30^{\circ}, 2$ — $30^{\circ}, 9$ — $34^{\circ}, 1$	Eau (<i>c</i> = 1,142) Id. (<i>c</i> = 1,523) Id. (<i>c</i> = 2,285) Id. (<i>c</i> = 4,57)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893).
Brucine (chlorhydrate de). <i>Bruc. H Cl</i>	$[\alpha]_D^{25} - 31^{\circ}, 6$ — $32^{\circ}, 0$ — $32^{\circ}, 8$ — $36^{\circ}, 2$	Eau (<i>c</i> = 1,076) Id. (<i>c</i> = 1,435) Id. (<i>c</i> = 2,1525) Id. (<i>c</i> = 4,305)	<i>Id.</i>

—brucine (Brométhyl-). Voir Brométhylbrucine.

—brucine (Oxyéthyl-). Voir Oxyéthylbrucine.

Bryogénine. (C ¹⁴ H ¹⁹ O ²) ²	$[\alpha]_D + 105^{\circ}$ (app.)		MASSON [<i>J. de Pharm. et de Ch.</i> (5 ^e s.), t. XXVII, p. 300; 1893].
Bryonine. C ³⁴ H ⁴⁸ O ⁹	$[\alpha]_D - 41^{\circ}, 25$	Alcool (<i>p</i> = 5 à 6)	<i>Id.</i>
Bulbocapnine. C ¹⁹ H ¹⁹ .Az O ⁴	$[\alpha]_D + 237^{\circ}, 1$	Chlorof. (<i>c</i> = 4,48)	FREUND et JOSEPHI (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVII, p. 12; 1893).
<i>i</i>-Butylamyle. C ⁹ H ²⁰ — $\begin{array}{c} \text{CH}^3 \\ \text{C}^2\text{H}^5 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}^2 \cdot \text{CH}^2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}^3 \\ \text{CH}^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 88$ $[\alpha]_D^{51} - 5^{\circ}, 66$ $[\alpha]_D^{21} - 5^{\circ}, 31$ $[\alpha]_D^{45,2} - 5^{\circ}, 20$	Pur. <i>d</i> ²⁰ = 0,710 .	M ^{lle} WELT [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. VI, p. 127; 1895]. DO AMARAL [<i>Arch. de Gen.</i> (3 ^e Pér.), t. XXXIII, p. 434; 1895].

i-Butylcamphène. Voir —camphène (*i*-Butyl-).

<i>i</i>-Butylcinchonine (bromhydrate de). (C ¹⁹ H ²² Az ² O)(C ¹¹ H ⁹ Br)+H ² O	$[\alpha]_D^{15} + 125^{\circ}, 0$	Eau (<i>c</i> = 1)	VIAL [<i>J. de Pharm. et de Ch.</i> (5 ^e s.), t. XXX, p. 54; 1894].
--	------------------------------------	---------------------	---

Butyryllactate de.... Voir —lactate (Butyryl-) de....

Butyrylmalate de.... Voir —malate (Butyryl-) de....

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 851

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cadinène. $C^{15}H^{24}$	$[\alpha]_D^{20} - 98^{\circ},56$	Pur. $d_4^{20} = 0,918$	WALLACH et WALKER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI: p. 296; 1892).
	$[\alpha]_D^{25} - 98^{\circ},56$	Chlorof. ($p = 13,05$)	WALLACH et CONRADY (<i>Id.</i> , t. CCLII, p. 150; 1889).
Cadinène (dibromhydrate de). ($C^{15}H^{24}$) $_2$ HBr	$[\alpha]_D^{25} - 36^{\circ},13$	Id. ($p = 7,23$)	Id.
Cadinène (dichlorhydrate de). ($C^{15}H^{24}$) $_2$ HCl	$[\alpha]_D^{25} - 36^{\circ},82$	Id. ($p = 7,21$)	Id.
Cadinène (diiodhydrate de). ($C^{15}H^{24}$) $_2$ HI	$[\alpha]_D^{25} - 48^{\circ},0$	Id. ($p = 5,57$)	Id.
Camphanique (acide). $C^{10}H^{16}O^4 =$ $\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CO} \end{array} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \text{C}^4\text{H}^{13} - \text{COOH}$ (de l'ac. camphorique dr.) (de l'ac. camphorique g.).	$[\alpha]_D - 7^{\circ},14$ $[\alpha]_D + 7^{\circ},0$	Alcool absolu Id.	ASCHAN (<i>Acta Soc. scient. fenn.</i> , t. XXI, n° 5, p. 1: 1895).
cis.-π-Camphanique (acide). $C^{10}H^{16}O^4$	$[\alpha]_D^{20} - 47^{\circ},7$	Alcool ($c = 4,22$)	KIPPING (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 945; 1896).
trans.-π-Camphanique (acide). $C^{10}H^{16}O^4$	$[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ},85$	Alcool ($c = 4,23$)	Id., p. 931.
Camphanonecampha- noïque (acide). $C^{20}H^{30}O^3 =$ $\begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH}^2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}^3\text{H}^{13} \quad \text{CO} \quad \text{C}^4\text{H}^{13} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \end{array}$ D.	$[\alpha]_D^{22,6} + 98^{\circ},36$	Alcool abs. ($p = 4,75$)	ODDO [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXVII (II), p. 184; 1897].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphène. $C^{10}H^{16}$ [Austracamphène] (de l'australène)	$[\alpha]_J + 22^0$		BERTHELOT (<i>C. R.</i> , t. LV, p. 496; 1862).
[Térécamphène] (du térébenthène g.)	$[\alpha]_J - 63^0$ $[\alpha]_D^{25} - 53^0, 28$ — $[53, 80 - 0, 0308 q]$ Alcool ($q = 62$ à $90, 5$)	Pur. $d_4^{25} = 0, 8319$	<i>Id.</i> RIDAN [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. VI, p. 361; 1875].
(du camphre).	$[\alpha]_D^{22} + 44^0, 22$ $[\alpha]_D^{25, 5} + 64^0, 8$	Alcool ($c = 11, 4$) Pur. $d_4^{25, 5} = 0, 848$	DE MONTGOLFIER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XIV, p. 106; 1878]. SPITZER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XI, p. 1816; 1878).
(du camphol).	$[\alpha]_D^{25} + 24^0, 4$	Pur. $d_4^{25} = 0, 817$	KACHLER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXC VII, p. 97; 1879).
(d'isocamphol $[\alpha]_D = 13^0, 13$).	$[\alpha]_D + 100^0$ (app.)	Alcool	SARAN (<i>Inaug. Dissert.</i> , Halle; 1897).
Camphène (acétate de). $C^{10}H^{16}(C^2H^3O^2)$	$[\alpha]_D + 19^0, 75$	Pur. $d_4^{25} = 1, 002$	LAFONT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. XV, p. 149; 1888].
Camphène (chlorhydrate de). [austracamphène] $C^{10}H^{16}(HCl)$	$[\alpha]_J + 5^0$		BERTHELOT (<i>C. R.</i> , t. LV, p. 496; 1862).
<i>Id.</i> (térécamphène).	$[\alpha]_J + 32^0$ $[\alpha]_D + 30^0, 25$	Alcool ($p = 10, 5$)	<i>Id.</i> RIDAN [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. VI, p. 363; 1875].
Camphène (dichlorure de) $C^{10}H^{16}Cl^2$	$[\alpha]_D - 16^0, 0$	Éther acétique ($c = 22, 34$)	SPITZER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XI, p. 1819; 1878).

Camphène (éthylate de). Voir Camphyléthylque (éther).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 853

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphène chloré. $C^{10}H^{15}Cl$	$[\alpha]_D^{22} - 4^{\circ}$	Alcool ($c = 23$)	DE MONTGOLFIER (<i>loc. cit.</i>).
Id. (α).	$[\alpha]_D - 29^{\circ}, 3$	Chloroforme	MARSH et GARDNER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXI, p. 288; 1897).
Id. (β).	$[\alpha]_D - 33^{\circ}, 2$	Id.	
Camphène chloré (α) (chlorhydrate de). $C^{10}H^{16}Cl^2$	$[\alpha]_D - 27^{\circ}, 7$	Id.	Id.
Id. (β).	$[\alpha]_D - 13^{\circ}, 6$	Id.	
Camphène tribromé (α). $C^{10}H^{13}Br^3$	$[\alpha]_D + 32^{\circ}, 5$	Id.	Id., p. 287.
Id. (β).	$[\alpha]_D - 31^{\circ}, 5$	Id.	
Camphène tribromé (α) (bromhydrate de). $C^{10}H^{14}Br^4$	$[\alpha]_D + 90^{\circ}, 3$	Id.	Id.
Id. (β).	$[\alpha]_D + 7^{\circ}, 6$	Id.	
-camphène (<i>i</i>-Butyl-). $C^{10}H^{15}.C^4H^9$	$[\alpha]_D^{20} - 7^{\circ}, 4$	Pur. $d^{20} = 0,8614$	SPITZER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XI, p. 1819; 1878).
-camphène (Éthyl-). $C^{10}H^{15}.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{23} + 7^{\circ}, 1$	Pur. $d^{23} = 0,8709$	Id.
α-Camphènegphospho- nique (acide). $C^{10}H^{15}.PO^3H^2$	$[\alpha]_D - 119^{\circ}$	Alcool	MARSH et GARDNER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXV, p. 41; 1894).
Id.- β .	$[\alpha]_D - 71^{\circ}$	Éther	
Camphénol. Voir Camphol.			
Camphique (acide). $C^{10}H^{16}O$	$[\alpha]_D^{21} + 15^{\circ}, 67$	Alcool ($c = 13,03$)	DE MONTGOLFIER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XIV, p. 71; 1878].
<i>d</i>-Camphocarbonate méthylique. $C^{12}H^{18}O^3 = C^{10}H^{15}O.CO OCH^3$	$[\alpha]_D + 61^{\circ}, 90$	Alcool ($c = 21$)	MINQUIN [<i>Ann. de Phys.</i> (7 ^e s.), t. 1894].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-----------------	----------------------------------	-----------------------	---------------

-camphocarbonates (Bromo-). Voir Bromocamphocarbonates.

-camphocarbonates (Hydroxy-). Voir Hydroxycamphocarbonates.

-camphocarbonates (Méthyl-). Voir Méthylcamphocarbonates.

Camphocarbonique (acide). $C^{11}H^{16}O^3 = C^{10}H^{15}O.CO\ OH$	$[\alpha]_D + 66^\circ, 75$ [du camphre dr.] — $66^\circ, 86$ [du camphre g.]		HALLER (C. R., t. CV, p. 229; 1887). Baubigny [Ann. de Ch. et Phys. (4 ^e s.), t. XIX, p. 261; 1870].
Camphoglycuronique (acide). $C^{16}H^{24}O^8 + H^2O$	$[\alpha]_D - 32^\circ, 85$	Eau ($\rho = 4$)	SCHMIEDERBERG et MEYER (Zeits. f. physiol. Ch., t. III, p. 422; 1879).
Camphol. $C^{10}H^{18}O$ + α. Camphol naturel. Camphre de Bornéo	$[\alpha]_D^{12} + 36^\circ, 98$ $[\alpha]_D^{20} + 38^\circ, 5$ $[\alpha]_D + 37^\circ, 33$ $[\alpha]_D^{20} + 37^\circ, 44$	Alcool ($c = 10,3$) Éth. acét. ($c = 15,4$) Toluène ($c = 15,4$) Alcool ($\rho = 20$)	DE MONTOLFIER [Ann. de Ch. et Phys. (5 ^e s.), t. XIV, p. 55; 1878]. KACHLER (Lieb. Ann., t. CXC VII, p. 88; 1879). HALLER (C. R., t. CIV, p. 68; 1887). BECKMANN (Lieb. Ann., t. CCL, p. 353; 1889).
+ α. Camphol artificiel. (du camphre droit)	$[\alpha]_D^{12} + 37^\circ, 07$ $[\alpha]_D^{11} + 37^\circ, 63$ $[\alpha]_D + 38^\circ$ + 37°	Alcool ($c = 9,9$) Toluène ($c = 15,4$) Toluène Alcool	DE MONTOLFIER (loc. cit.). HALLER (C. R., t. CIX, p. 29; 1889). BECKMANN [J. f. prakt. Ch. (2 ^e s.), t. LV, p. 34; 1897].
α. Camphol. C. de Blumea [N'gaf]	$[\alpha]_D^{15} - 37^\circ, 77$	Toluène ($c = 15,4$)	HALLER (C. R., t. CIII, p. 64; 1886).
Id. [Bang-Phien]	$[\alpha]_D^{15} - 38^\circ, 20$	Id.	
C. de garance.	$[\alpha]_D - 37^\circ, 8$	Id.	Id. (Id., t. CIV, p. 66; 1887).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

855

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
C. de valériane.	$[\alpha]_D^{15} - 37^{\circ}, 77$	Id.	Id. (<i>Id.</i> , t. CIII, p. 64; 1886).
	$[\alpha]_D^{20} - 37^{\circ}, 74$	Alcool ($p = 20$)	BECKMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCL, p. 353; 1889).
	$[\alpha]_D - 39^{\circ}, 0$	Benzène	TSCHÜDORFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1775; 1898).
(du camphre gauche)	$[\alpha]_D - 38^{\circ}$ $- 37^{\circ}$	Toluène Alcool	BECKMANN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LV, p. 34; 1897].
(du térébenthène gauche, par l'acide picrique)	$[\alpha]_D - 37^{\circ}$		LEXTREIT (<i>C. R.</i> , t. CII, p. 555; 1886).
Camphol de romarin. [mélange de α^+ et α^-]	$[\alpha]_D - 23^{\circ}, 59$		HALLER (<i>C. R.</i> , t. CVIII, p. 1309; 1889).
Camphol de succin. [mélange de α^+ et α^-]	$[\alpha]_D + 3^{\circ}, 24$ (du succin rouge) $[\alpha]_D + 4^{\circ}, 32$ (du succin jaune)	Alcool ($c = 15,4$)	HALLER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. XXVII, p. 405; 1892].
α^+ Camphol. (du camphre gauche)	$[\alpha]_D + 19^{\circ}$ $+ 33^{\circ}$	Toluène Alcool	BECKMANN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LV, p. 34; 1897].
α^- Camphol. (du camphre droit)	$[\alpha]_D - 19^{\circ}$ $- 33^{\circ}$	Toluène Alcool	

	ALCOOL. $c = 15,4$.	PÉTROLE. $c = 7,7$.	TOLUÈNE. $c = 15,4$.
α^- Camphol	$- 38^{\circ}, 52$	$- 38^{\circ}, 52$	$- 38^{\circ}, 20$
β^- Camphol	$- 33, 11$	$- 26, 62$	$- 20, 99$
$\alpha^+ \beta^-$ C. (du camphre dr.)..	0	$+ 3, 82$	$+ 7, 01$
$\alpha^+ \beta^-$ C. (du camphre g.)...	$- 1, 30$	$- 5, 19$	$- 6, 49$

HALLER (*C. R.*, t. CIX, p. 188; 1891)

$\bar{\alpha}$. CAMPHOL.	$\bar{\beta}$. CAMPHOL.	DISSOLVANT.
— 35,93	— 33,00	Alcool méthylique.
— 37,33	— 32,90	Alcool éthylique.
— 37,23	— 33,33	Alcool <i>i</i> -propylique.
— 37,23	— 33,54	Alcool <i>i</i> -butylique.
— 37,87	— 22,94	Acétone.
— 37,12	— 22,72	Ligroïne.
— 37,55	— 22,78	Éther acétique.
— 37,66	— 19,18	Benzène.
— 37,87	— 18,93	Toluène.
— 37,66	— 18,95	Xylène.
— 37,66	— 18,95	<i>p</i> -Méthylpropylbenzène.

[$t = 13^{\circ}$ à 15°] [$c = 7,7$]HALLER (*C. R.*, t. CXII, p. 143; 1891).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphol (camphénol). (du térébenthène <i>gauche</i> , par l'acide acétique)	$[\alpha]_D - 43^{\circ},6$		BOUCHARDAT et LAFONT (<i>C. R.</i> , t. CII, p. 435: 1886). [Voir Fenoylique (alcool-)]
Id. (isocamphénol).	$[\alpha]_D + 13^{\circ},9$		
Camphol. (du térébenthène <i>droit</i> d'Eucalyptus)	$[\alpha]_D + 18^{\circ},67$		BOUCHARDAT et TARDY [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 766; 1895].
<i>i</i> -Camphol.	$[\alpha]_D + 3^{\circ},90$ + 2 ^o ,98 + 2 ^o ,38 + 1 ^o ,20	Alcool ($c = 15,4$) Ligroïne (id.) Benzène (id.) Toluène (id.)	SARAN (<i>Inaug. Dissert.</i> , Halle; 1897).
Camphol cyané. $C^{10}H^{11}O(CAz)$	$[\alpha]_D^{12,5} + 24^{\circ},7$	Alcool ($p = 1,68$)	HALLER (<i>Thèses Fac. Paris</i> , Nancy; 1879).

Camphol (éthers de). Voir Camphylique....

Campholate (iso-) éthylque. $C^{10}H^{17}(C^2H^5)O^2$	$[\alpha]_D + 21^{\circ},5$	Pur. $d^0 = 0,9477$	GUERBET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 773; 1895].
---	-----------------------------	---------------------	---

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 857

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Campholénamide. $C^{10}H^{15}O(AzH^2)$	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ},06$	Alcool	TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 3010; 1896).
α-Campholénique (acide). $C^{10}H^{16}O^2$	$[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ},70$	Pur. $d^{23} = 0,9918$	<i>Id.</i> , p. 3013.
α-Campholénonitrile. $C^{10}H^{15}Az$	$[\alpha]_D^{23} + 8^{\circ},19$	Pur. $d^{23} = 0,9152$	<i>Id.</i> , p. 3007.
α-Campholide. $C^{10}H^{16}O^2 = C^8H^{14} \begin{array}{c} CH^2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \end{array} O$	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ},61$		HALLER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 984; 1896).
β-Id.	$[\alpha]_D^{15} + 27^{\circ},4$	Chlorof. ($c = 4,00$)	FORSTER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 56; 1896).
-campholide (α-Bromo-). $C^{10}H^{15}BrO^2$	$[\alpha]_D^{21} + 10^{\circ},9$	Chlorof. ($c = 3,82$)	<i>Id.</i> , p. 51.
Id. (β-Bromo-). $C^{10}H^{15}BrO^2$	$[\alpha]_D^{15} + 3^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{15} 0^{\circ}$ $[\alpha]_D^{16} - 21^{\circ},2$ $[\alpha]_D^{25} - 21^{\circ},0$	Chlorof. ($c = 2,80$) Id. ($c = 4,07$) Benzène ($c = 3,52$) Id. ($c = 5,48$)	<i>Id.</i> , p. 55.
-campholide (Dibromo-). $C^{10}H^{14}Br^2O^2$	$[\alpha]_D^{11} - 64^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{15} - 69^{\circ},8$	Chlorof. ($c = 4,108$) Benzène (id.)	<i>Id.</i> , p. 43.
Campholique (acide). $C^{10}H^{16}O^2$	$[\alpha]_D^{12} + 45^{\circ},51$ $[\alpha]_D^{15} + 49^{\circ},8$	Alcool ($c = 2,91$) Alcool	DE MONTGOLFIER (<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XIV, p. 102; 1875). GUERBET (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. IV, p. 293; 1895).
Campholique (acide iso-). $C^{10}H^{16}O^2$	$[\alpha]_D^{20} + 24^{\circ},63$	Alcool ($c = 17,0$)	<i>Id.</i> (<i>C. R.</i> , t. CXIX, p. 279; 1894).
Campholiquecarbonique (acide). Voir Hydroxycamphocarbonique (acide).			
<i>o</i>-Campholytate éthylique. $C^8H^{12}(C^2H^5)O^2$	$[\alpha]_D^{16} + 5^{\circ},04$	Pur. $d_4^{15} = 0,962$	WALKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 498; 1893).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
al.-Campholytate éthylque. $C^9H^{13}(C^2H^5)O^2$	$[\alpha]_D^{19} - 39^{\circ},1$	Pur. $d_4^{18} = 0,951$	WALKER et ANDERSON (<i>Id.</i> , t. LXVII, p. 340; 1895).
o.-Campholytique (acide). $C^9H^{14}O^2$	$[\alpha]_D^{18} - 5^{\circ},0$	Pur. $d_4^{18} = 1,017$	WALKER (<i>loc. cit.</i>).
al.-Campholytique (acide). $C^9H^{14}O^2$	$[\alpha]_D^{12} + 57^{\circ},4$	Pur. $d_4^{18} = 0,993$	WALKER et ANDERSON (<i>loc. cit.</i>).
-campholytique (ac. Dihydrocyano-). Voir Dihydrocyanocampholytique (acide).			
Camphonitrophénol. Voir Camphoryloxime.			
α-Camphoramique (acide) $C^{10}H^{11}AzO^3 =$ $C^9H^{14} \begin{cases} COAzH^2 (\alpha) \\ COOH (\beta) \end{cases}$	$[\alpha]_D + 45^{\circ}$	Alcool ($p = 6$)	HOOGWERFF et VAN DORP (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XIV, p. 260; 1895).
β-Camphoramique (acide) $C^{10}H^{11}AzO^3 =$ $C^9H^{14} \begin{cases} COOH (\alpha) \\ COAzH^2 (\beta) \end{cases}$	$[\alpha]_D + 60^{\circ}$	Alcool ($p = 6$)	<i>Id.</i> , p. 266.
Camphorate d'ammonium $C^{10}H^{14}O^4(AzH^4)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 16,98 + 0,13c$ Eau ($c = 4$ à 17)	LANDOLT (<i>Drehungsvermögen</i> (1 ^{re} éd.), p. 225; 1879).	
	$[\alpha]_D^{20} + 16,447 + 0,14242p$ Eau ($p = 11$ à 37)	HARTMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 225; 1888).	
Camphorate de baryum $C^{10}H^{14}O^4Ba$	$[\alpha]_D^{20} + 10,908 + 0,12980p$ Eau ($p = 18$ à 36)	HARTMANN (<i>loc. cit.</i>).	
Camphorate de calcium $C^{10}H^{14}O^4Ca$	$[\alpha]_D^{20} + 16,457 + 0,12276p$ Eau ($p = 3$ à 6)	<i>Id.</i>	
Camphorate de lithium $C^{10}H^{14}O^4Li^2$	$[\alpha]_D^{20} + 17,750 + 0,23257p$ Eau ($p = 13$ à 25)	<i>Id.</i>	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

859

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphorate de magnésium $C^{10}H^{14}O^4Mg$	$[\alpha]_D^{20} + 17,824 \div 0,18779p$ Eau ($p = 8$ à 16)		<i>Id.</i>
Camphorate de potassium $C^{10}H^{14}O^4K^2$	$[\alpha]_D^{20} + 14,39 \div 0,06c$ Eau ($c = 4$ à 16)		LANDOLT (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} + 13,081 \div 0,13994p$ Eau ($p = 19$ à 43)		HARTMANN (<i>loc. cit.</i>).
Camphorate de sodium $C^{10}H^{14}O^4Na^2$	$[\alpha]_D^{20} + 16,62 \div 0,06c$ Eau ($c = 2$ à 9)		LANDOLT (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} + 14,778 \div 0,21288p$ Eau ($p = 11$ à 37)		HARTMANN (<i>loc. cit.</i>). [Thomsen <i>J. f. pr. Ch.</i> , (2 ^e s.), t. XXXV; 1887].
Camphorate diéthylique $C^{10}H^{14}(C^2H^5)^2O^4$	$[\alpha]_D + 37^{\circ},70$	Pur. $d_4^{20} = 1,0495$	FRIEDEL (<i>C. R.</i> , t. CXIII, p. 829; 1891).
	$[\alpha]_D^{19,6} + 36^{\circ},30$	Pur. $d_4^{19,6} = 1,0301$	BRAUNSCHWEIG (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 1804; 1892).
Camphorate (iso-) diéthylique $C^{10}H^{14}(C^2H^5)^2O^4$	$[\alpha]_D - 48^{\circ},53$	Pur. $d_4^{20} = 1,0473$	FRIEDEL (<i>loc. cit.</i>).
Camphorate diméthyllique $C^{10}H^{14}(CH^3)^2O^4$	$[\alpha]_D + 44^{\circ},40$		HALLER (<i>C. R.</i> , t. CXIV, p. 1516; 1892).
	$[\alpha]_D^{11} + 48^{\circ},32$	Pur. $d_4^{11,5} = 1,075$	WALKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXI, p. 1092; 1892).
	$[\alpha]_D^{22} + 48^{\circ},16$	Pur. $d_4^{20} = 1,0747$	BRAUNSCHWEIG (<i>loc. cit.</i> , p. 1810).
Camphorate o.-éthyl- al.-méthyllique $C^{10}H^{14}(C^2H^5)(CH^3)O^4$	$[\alpha]_D^{22,2} + 38^{\circ},43$	Pur. $d_4^{22} = 1,0528$	BRAUNSCHWEIG (<i>loc. cit.</i> , p. 1799).
Camphorate o.-méthyl- al.-éthyllique. $C^{10}H^{14}(CH^3)(C^2H^5)O^4$	$[\alpha]_D^{22,2} + 45^{\circ},49$	Pur. $d_4^{22} = 1,0448$	<i>Id.</i> , p. 1801.

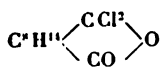
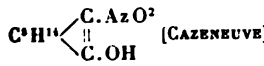
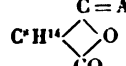
NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphorate mono- éthylque. $C^{10}H^{15}(C^2H^5)O^4$ (par éthérisation directe)	$[\alpha]_D + 39^{\circ}, 17$	Pur. $d^4 = 1,1133$	FRIEDEL (<i>C. R.</i> , t. CXIII, p. 829; 1891).
(par saponification)	$[\alpha]_D + 23^{\circ}, 90$	Pur. $d^4 = 1,1004$	
Camphorate (iso-) mono- éthylque. $C^{10}H^{15}(C^2H^5)O^4$ (par éthérisation directe)	$[\alpha]_D - 49^{\circ}, 52$	Pur. $d^4 = 1,1156$	<i>Id.</i>
Camphorate monométhyl- lique. $C^{10}H^{15}(CH^3)O^4$ (par éthérisation directe)	$[\alpha]_D^{20} + 51^{\circ}, 4$	Alcool ($p = 14,3$)	LOIR (<i>Ann. de Ch. et de Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXXVIII, p. 485; 1853).
(par saponification)	$[\alpha]_D + 51^{\circ}, 52$		HALLER (<i>C. R.</i> , t. CXIV, p. 1516; 1892).
(par saponification)	$[\alpha]_D + 43^{\circ}, 55$		
Camphorate monométhyl- lique (anhydride du). $C^{22}H^{34}O^7$ (éther d'éthérif. directe)	$[\alpha]_D + 49^{\circ}, 33$		HALLER (<i>C. R.</i> , t. CXV, p. 20; 1892).
(éther de saponification)	$[\alpha]_D + 81^{\circ}, 27$		
Camphorénique (acide). $C^{10}H^{16}O^2$	$[\alpha]_D^{18} + 179^{\circ}, 4$	Chloroforme ($c = 4,74$)	FORSTER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 52; 1896).
-camphorénique (acide Bromo-). $C^{10}H^{15}BrO^2$	$[\alpha]_D^{14} + 144^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D^{11} + 144^{\circ}, 1$ $[\alpha]_D^{15} + 161^{\circ}, 3$	Chloroforme ($c = 2,90$) Id. ($c = 4,02$) Benzène ($c = 3,14$)	<i>Id.</i> , p. 47.
Camphorimide. $C^{10}H^{15}AzO^2 =$ $C^8H^{14} \begin{array}{c} \diagup CO \diagdown \\ \diagdown CO \diagup \end{array} AzH$	$[\alpha]_D - 10^{\circ}, 6$	Chloroforme	GUARESCHI (<i>Ann. Chim. e Farm.</i> , t. LXXXVII, p. 113; 1887).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 861

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Camphorique (acide). $C^{10}H^{16}O^4$ (du camphre des laurinéés)	$[\alpha]_D^{20} + 46^{\circ},2$ $+ 47^{\circ},5$ $+ 46^{\circ},3$ à $46^{\circ},0$	Eau ($c = 0,64$) Alcool 98° ($c = 2,5$ à $19,3$) Ac. acétique 50 % en poids ($c = 3$ à 12)	LANDOLT (<i>Drehungsver- mögen</i> , 1 ^{re} éd., p. 225; 1879).
	$[\alpha]_D^{20} + [45,921 + 0,04904 p]$ Ac. acétique ($p = 6$ à 16) $+ [50,689 + 0,00835 p]$ Acétone ($p = 8$ à $15,5$) $+ [47,178 + 0,01174 p]$ Alcool ($p = 17$ à 43)		HARTMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 221; 1888).
Id. (du camphre des laurinéés) (du camphol de Bornéo)	$[\alpha]_D + 46^{\circ},00$ $+ 46^{\circ},00$	Alcool ($c = 20$) Id. (Id.)	HALLER (<i>C. R.</i> , t. CIV, p. 66; 1887).
Id. gauche. [du camphre de <i>Blumea</i> (N'gai)].	$[\alpha]_D^{15} - 38,83$	Alcool ($c = 20$)	Id., t. CIII, pp. 64 et 151; 1886). [Marsh (<i>Chem. News</i> , t. LX; 1889).]
[Id. (Bang-phien)].	$[\alpha]_D^{15} - 46^{\circ},33$	Id.	
(du camphre de matricaire)	$[\alpha]_D^{15} - 46^{\circ},33$	Id.	
(du camphre de valériane)	$[\alpha]_D^{15} - 46^{\circ},16$	Id.	
Id. (d'isocamphol).	$[\alpha]_D - 7^{\circ},5$ (moy.)	Alcool	SARAN (<i>Inaug. Dissert.</i> , Halle; 1897).
Camphorique (acide iso-). $C^{10}H^{16}O^4$	$[\alpha]_D - 46^{\circ}$	Alcool	FRIEDEL (<i>C. R.</i> , t. CVIII, p. 978; 1889).
Camphorique (anhydride). $C^{10}H^{14}O^3 = C^9H^{11} \begin{array}{c} \diagup CO \diagdown \\ \diagdown CO \diagup \end{array} O.$ (de l'ac. droit)	$[\alpha]_D - 7^{\circ},1$	Benzène ($c = 2,67$)	DE MONTGOLFIER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XIV, p. 86; 1878].
	$[\alpha]$ 0°	Chloroforme ou benzène	HARTMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 223; 1888).
	$[\alpha]_D - 3^{\circ},7$	Benzène	MARSH (<i>Chem. News</i> , t. LX. p. 307; 1889).
(Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D$ 0° $- 3^{\circ},68$	Chloroforme Benzène	ASCHAN (<i>Acta Soc. scient. fenn.</i> , t. XXI, n ^o 5, p. 1; 1895).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. (de l'acide <i>gauche</i>).	$[\alpha]_D^{20} \quad 0^\circ$ + $3^\circ, 93$	Chloroforme Benzène	<i>Id.</i>
Camphorique (phénylhydrazide). $C^{16}H^{20}Az^2O^2 =$ $C^9H^{14} \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{array} Az - AzHC^6H^5$	$[\alpha]_D^{20} + 16^\circ, 41$		HALLER (<i>C. R.</i> , t. CXIV, p. 1516; 1892).
camphorique (Bromo- et Chloro-). Voir Bromo- et Chloro-.			
Camphorogénol. $C^{10}H^{18}O$	$[\alpha]_D^{20} + 29^\circ, 6$ (app.)	Pur. $d^{20} = 0,9794$	YOSHIDA (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XLVII, p. 793; 1885).
Camphoronique (acide). $C^9H^{12}O^3$ (de l'ac. camphorique <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D^{20} - 18^\circ, 70$	Eau	DE MONTGOLFIER [<i>Ann. de</i> <i>Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XIV, p. 85; 1878].
	$[\alpha]_D^{20} - 26^\circ, 9$	Eau	ASCHAN (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXVIII, p. 18; 1895).
(de l'ac. camphorique <i>g.</i>)	$[\alpha]_D^{20} + 27^\circ, 05$	Eau	
camphoropinaconane (Chloro-). Voir Chloro-.			
Id. (Méthoxy-). Voir Méthoxy-.			
Camphoropinacone. $C^{20}H^{24}O^2 =$ $OH \quad OH$ $C^9H^{16} = \overset{\overset{ }{C}}{\overset{\overset{ }{C}}{}} - \overset{\overset{ }{C}}{\overset{\overset{ }{C}}{}} = C^9H^{16}$ (du camphre <i>droit</i>)	$[\alpha]_D^{20} - 27^\circ, 03$ — $26^\circ, 13$	Benzène ($p = 23$) Id. ($p = 11, 62$)	GALLAS in BECKMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCII, p. 3; 1896).
Id. (du camphre <i>gauche</i>)	$[\alpha]_D^{20} + 26^\circ, 52$	Benzène ($p = 23, 74$)	<i>Id.</i> , p. 25.
Camphoroxime. $C^{10}H^{16}AzOH$ (du camphol <i>droit</i>)	$[\alpha]_D^{20} - 41^\circ, 38$ — $42^\circ, 40$	Alcool ($p = 8, 33$) Id. ($p = 20$)	BECKMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCL, p. 354; 1888).
Id. (du camphre <i>gauche</i>)	$[\alpha]_D^{20} + 41^\circ, 38$ + $42^\circ, 51$	Id. ($p = 8, 33$) Id. ($p = 20$)	<i>Id.</i> , p. 355.
Camphoroxime (bromhydrate de). $(C^{10}H^{16}AzOH)HBr$	$[\alpha]_D^{22,5} - 35^\circ, 8$	Alc. abs. ($c = 4, 83$)	FORSTER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXI, p. 1045; 1897)

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 863

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphoroxime (chlorhydrate de). $(C^{10}H^{16}AzOH)HCl$ (du camphol droit)	$[\alpha]_D^{20} - 43^{\circ},98$	Alcool ($p = 8,33$)	BECKMANN (<i>loc. cit.</i> , p. 355).
Id. (du camphre gauche).	$[\alpha]_D + 42^{\circ},52$		<i>Id.</i> , p. 356.
Camphoroxime (éthér benzylique de). $C^{10}H^{16}:AzO.CH^2.C^6H^5$	$[\alpha]_D^{19,5} - 16^{\circ},4$	Alc. abs. ($c = 4,66$)	FORSTER (<i>loc. cit.</i> , p. 1038).
Camphoroxime (éthér éthylique de). $C^{10}H^{16}:AzO.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{23,5} - 19^{\circ},0$	Pur. $d_4^{23,5} = 0,9446$	<i>Id.</i> , p. 1037.
Camphoroxime (éthér méthylique de). $C^{10}H^{16}AzO.CH^3$	$[\alpha]_D^{20} - 13^{\circ},05$	Pur. $d_4^{20} = 0,9605$	<i>Id.</i> , p. 1034.
Camphoroxime [éthér mé- thylique de (azotate de l')]. $(C^{10}H^{16}AzO.CH^3)AzO^3H$	$[\alpha]_D^{22} - 16^{\circ},9$ $- 23^{\circ},4$	Benzène ($c = 5,41$) Alc. abs. ($c = 2,21$)	<i>Id.</i> , p. 1035.
-camphoroxime (Acétyl-). $C^{10}H^{16}.AzO.CO.CH^3$	$[\alpha]_D^{20} - 45^{\circ},8$	Alc. abs. ($c = 5,85$)	<i>Id.</i> , p. 1041.
-camphoroxime (Benzoyl-). $C^{10}H^{16}.AzO.CO.C^6H^5$	$[\alpha]_D^{18} - 40^{\circ},7$	Alc. abs. ($c = 8,33$)	<i>Id.</i> , p. 1042.
Camphoryle (chlorure de). $C^{10}H^{14}O^2Cl^2 =$ 	$[\alpha]_D - 3$ à $-3,6$ $[\alpha]_D - 7,1$ à $-8,5$	Pur Benzène	MARSH (<i>Chem. News</i> , t. LX, p. 307; 1889).
Camphoryloxime. $C^{10}H^{15}AzO^2 =$  [CAZENEUVE]  [LOWRY]	$[\alpha]_D + 10^{\circ}$ (campho- nitrophénol) $[\alpha]_D^{14} + 7^{\circ},0$	Alcool ou benzène ($c = 1,8$) Benzène ($c = 5$)	CAZENEUVE [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. I, p. 418; 1889]. LOWRY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 1002; 1898).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Carvoxime. $C^{10}H^{14}.AzOH$ (de l.-limonène)	$[\alpha]_D^{17} + 39^{\circ}, 71$	Alcool ($p = 9,85$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXLVI, p. 227; 1888).
l.-Id. [isonitrosolimonène] (de d.-limonène)	$[\alpha]_D^{16} - 39^{\circ}, 34$	Alcool ($p = 4,33$)	
α-Carvylbenzoylamine. $C^{10}H^{15}.AzH.CO.C^6H^5$ (de d.-carvoxime)	$[\alpha]_D^{19} - 91^{\circ}, 9$	Chloroforme ($p = 3,92$)	GOLDSCHMIDT et A. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 2072; 1897).
β-Id. (id.)	$[\alpha]_D^{19,5} - 176^{\circ}, 6$	Chloroforme ($p = 3,98$)	
α-Id. (de l.-carvoxime)	$[\alpha]_D^{21} - 92^{\circ}, 6$	Chlorof. ($p = 3,215$)	
β-Id. (id.)	$[\alpha]_D^{21} - 175^{\circ}, 4$	Chloroforme ($p = 3,12$)	
Caryophyllène. $C^{15}H^{24}$	$[\alpha]_D^{20} - 8^{\circ}, 74$	Pur. $d^{20} = 0,9032$	KREMERS, SCHEINER et JAMES (<i>Pharm. Arch.</i> , t. I, p. 209; 1898).
Caséine.	$[\alpha]_D - 80^{\circ}$	Solution de SO^4Mg	HOPPE-SEYLER (<i>Zeits. f. Chem. u. Pharm.</i> , 1864; p. 737).
	$[\alpha]_D - 87^{\circ}$	HCl étendu (4° par litre)	
	$[\alpha]_D - 76^{\circ}$	Lessive de soude	
	$[\alpha]_D - 91^{\circ}$	Id. potasse concentrée	
	$[\alpha]_D - 117^{\circ}, 7$	Eau ($c = 0,1005$)	BÉCHAMP (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 157; 1894).
Caulostérine. $C^{26}H^{40}O + H^2O$	$[\alpha]_D - 49^{\circ}, 6$	Chloroforme ($c = 5,09$) (anhydre)	SCHULZE et BARBIERI (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXV, p. 165; 1882).

Cellulodextrine. Voir Dextrine.

Cellulose. Voir Érythrocellulose.

Cellulosine.
 $C^{10}H^{20}O^{12}$ $[\alpha]_D + 159^{\circ}, 42$ VILLIERS (*Bull. Soc. chim.* (3^e s.), t. V, p. 470; 1891).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 883

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cérasinose. $C^6H^{12}O^6$	$[\alpha]_D + 89^{\circ},09$		MARTIN (<i>Sachsse, Phytoch. Inters.</i> , Leipzig, 1880; p. 78).
Cerbérine. $C^{21}H^{40}O^8$	$[\alpha]_D - 74^{\circ},7$ $- 64^{\circ},76$ $- 80^{\circ},81$	Alcool ou chloroforme Éther Acide acétique	PLUGGE (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXI, p. 10; 1893).
Céréalose (de O'Sullivan). Voir Méliitriose.			
Chairamidine. $C^{22}H^{26}Az^2O^4$	$[\alpha]_D^{25} + 7^{\circ},3$	Alcool 97 % ($c = 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXV, p. 254; 1881).
Chébulique (acide). $C^{28}H^{24}O^{19} + H^2O$	$[\alpha]_D + 66^{\circ},94$		ADOLPHI (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXX, p. 684; 1892).
Chitamique (acide). $C^6H^{12}AzO^6$	$[\alpha]_D + 1^{\circ},5$	Eau ($p = 6,6$)	FISCHER et TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 141; 1894).
Chitonate de calcium. $(C^6H^{11}O^7)^2Ca$	$[\alpha]_D^{20} + 32^{\circ},8$	Eau ($p = 8,96$)	<i>Id.</i>
Chitonique (acide). $C^6H^{12}O^7$	$[\alpha]_D^{20} + 44^{\circ},5$	Eau ($p = 8,83$)	<i>Id.</i>
Chitosamine. $C^6H^{12}AzO^5$	$[\alpha]_D + 48^{\circ},64$ (initial) $+ 50^{\circ},39$ (après 2 jours) $+ 47^{\circ},08$ (initial) $+ 48^{\circ},83$ (après 18 heures)	Eau ($c = 1,0032$) ($c = 3,7275$)	BREUER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 2195; 1898).
Chitosane. $C^{14}H^{26}Az^2O^{10}$	$[\alpha]_D^{25} - 17^{\circ},8$	Acide acétique très étendu. $d^{25} = 1,006$ ($c = 1,34$)	HOPPE-SEYLER in ARAKI (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 503; 1895).

Chloracétylmalates. Voir -malates (Chloracétyl-).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Chloralose (α). $C^3H^{11}O^4.CCl^3$	$[\alpha]_D^{21} + 19^\circ, 4$ $+ 15^\circ$	Alcool 98 % ($p = 5$) Lessive de potasse à 4 %	PETIT et POLONOWSKI [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 126; 1894].
α-Chlorobutyrate i.-butylique. $C^3H^{13}ClO^2 = C^2H^3.CHCl.$ $COOCH^2.CH:(CH^2)^2$	$[\alpha]_D^{15} - 10^\circ, 5$	Pur. $d^{15} = 0,984$	GUYE et JORDAN [<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 1274; 1895 et <i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 495; 1896].

Chlorocamphène. Voir Camphène chloré.

Chlorocamphorique (anhydride). $C^{10}H^{12}ClO^3 =$ $C^8H^{12}Cl \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{array} O$ (de l'ac. camphorique dr.)	$[\alpha]_J - 16^\circ, 3$	Chloroforme	ASCHAN (<i>Acta Soc. scient. fenn.</i> , t. XXI, p. 1; 1895).
Id. (de l'ac. gauche).	$[\alpha]_J + 15^\circ, 1$	Id.	
Chlorocamphoro- pinaconane. $C^{20}H^{21}Cl =$ $C^9H^{16} = CCl - C = C^9H^{15}$ (du camphre droit).	$[\alpha]_D^{18} + 44^\circ, 17$ $+ 46^\circ, 50$	Benzène ($p = 20,3$) Id. ($p = 42,6$)	BECKMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCII, p. 7; 1896).
Chlorocamphosulfon- amide. $C^{10}H^{11}ClO.SO^2.AzH^3$	$[\alpha]_D^{11} + 90^\circ, 16$	Alcool ($c = 5,07$)	KIPPING et POPK (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 599; 1893).
Chlorocamphosulfonate de baryum. $(C^{10}H^{11}ClO.SO^2O)^2Ba + 5\frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{10} + 46^\circ, 8$	Eau ($c = 2,08$)	<i>Id.</i> , p. 603.
Chlorocamphosulfonate de sodium. $C^{10}H^{11}ClO.SO^2ONa + 5H^2O$	$[\alpha]_D^{10} + 64^\circ$	Eau ($c = 2,01$)	<i>Id.</i> , p. 604.
Chlorocamphosulfonique (bromure d'acide). $C^{10}H^{11}ClO.SO^2Br$	$[\alpha]_D^{11} + 129^\circ, 8$	Chlorof. ($c = 8,41$)	<i>Id.</i> , t. LXVII, p. 370; 1895.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 885

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Chlorocamphosulfonique (chlorure d'acide). $C^{10}H^{14}ClO.SO^2Cl$	$[\alpha]_D^{20} + 102^{\circ},0$ » $+ 110^{\circ},5$ » $+ 146^{\circ},5$	Chloroforme ($c = 4$)	<i>Id.</i> , t. LXIII, p. 595; 1893.
Chlorofenène. Voir Fenène chloré.			
Chloromalte diéthyl- ique. $C^4H^{13}ClO^2 =$ $\begin{array}{c} CHCl - COOC^2H^5 \\ \\ CH(OH) - COOC^2H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 8^{\circ},05$ $[\alpha]_D^{20} - 10^{\circ},77$ $[\alpha]_D^{15} - 10^{\circ},44$ $[\alpha]_D^{12,5} - 7^{\circ},17$	Pur. $d_4^{20} = 1,2543$ Pur. $d_4^{20} = 1,2530$ Pur.	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1293; 1896). <i>Id.</i> (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe.</i> t. XXX, p. 481; 1898). GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).
-chloromalte (Acétyl- diéthylque. $C^6H^{13}ClO^2 =$ $\begin{array}{c} HCCl - COOC^2H^5 \\ \\ H.C.COOC^2H^5 \\ \\ O - CO.CH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 3^{\circ},07$	Pur. $d_4^{20} = 1,2062$	WALDEN (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe.</i> t. XXX, p. 481; 1898).
d.-Chloropropionate i.-butylique. $C^7H^{13}ClO^2 =$ $CH^3.CHCl.COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ},21$	Pur. $d_4^{20} = 1,0312$	<i>Id.</i>
d.-Chloropropionate éthylque. $C^5H^9ClO^2 =$ $CH^3.CHCl.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} + 12^{\circ},86$	Pur. $d_4^{20} = 1,0888$	<i>Id.</i> (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1293; 1896).
Id. (de l'ac. lactique dr.).	$[\alpha]_D^{11,5} + 19^{\circ},51$ $[\alpha]_D^{10} + 19^{\circ},88$	Pur. $d_4^{20} = 1,087$ Pur. $d_4^{20} = 1,096$	WALKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 919; 1895).
d.-Chloropropionate méthylique. $C^4H^7ClO^2 =$ $CH^3.CHCl.COOC^1H^3$	$[\alpha]_D^{20} + 19^{\circ},01$	Pur. $d_4^{20} = 1,1520$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 1293).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> .-Id. (de l'ac. lactique gauche).	$[\alpha]_D^{25} - 26^{\circ},83$	Pur. $d_4^{25} = 1,158$	WALKER (<i>loc. cit.</i> , p. 919).
<i>d</i> .-Chloropropionate propylique. $C^6H^{11}ClO^2 =$ $CH^3.CH.Cl.CO.O.C^3H^7$ (du lactate gauche).	$[\alpha]_D^{25} + 11^{\circ},0$	Pur. $d_4^{25} = 1,065$	<i>Id.</i> , p. 920.
<i>d</i> .-Chlorosuccinate diamylique $CH^3.CO.O.C^5H^{11}$ $C^{14}H^{22}ClO^4 =$ $CH.Cl.COOC^5H^{11}$ Voir Amylique (<i>rac</i> .-chlo- rosuccinate).	$[\alpha]_D^{25} + 25^{\circ},15$ (d'amyle act.)	Pur. $d = 1,0305$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XVII, p. 723; 1895).
	$[\alpha]_D^{25} + 21^{\circ},56$ (d'amyle rac.)	Pur. $d_4^{25} = 1,0319$	<i>Id.</i> , p. 251.
<i>d</i> .-Chlorosuccinate di- <i>i</i> -butylique. $C^{12}H^{24}ClO^4 =$ $CH^3.CO.O.CH^3.CH:(CH^3)^2$ $CH.Cl.CO.O.CH^3.CH:(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{25} + 21^{\circ},57$	Pur. $d_4^{25} = 1,0524$	<i>Id.</i>
<i>d</i> .-Chlorosuccinate diéthylique. $CH^3.CO.O.C^2H^5$ $C^8H^{12}ClO^4 =$ $CH.Cl.CO.O.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{25} + 27^{\circ},50$	Pur. $d_4^{25} = 1,1493$	<i>Id.</i> , p. 253.
<i>d</i> .-Chlorosuccinate diméthylque. $CH^3.CO.O.CH^3$ $C^6H^{10}ClO^4 =$ $CH.Cl.CO.O.CH^3$	$[\alpha]_D^{25} + 41^{\circ},42$	Pur. $d_4^{25} = 1,2555$	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D^{25} + 41^{\circ},96$	Pur. $d_4^{25} = 1,2513$	WALDEN (<i>J. Soc. phys.</i> <i>chim. Russe</i> , t. XXX, p. 483; 1898).
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D^{25} - 42^{\circ},32$	Pur. $d_4^{25} = 1,2501$	
	$[\alpha]_D^{25,8} - 42^{\circ},45$ $[\alpha]_D^{25,8} - 38^{\circ},52$	Pur.	GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>C.R.</i> t. CXXIV, t. 196; 1897).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

887

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Chlorosuccinate dipropylique $\begin{array}{c} \text{CH}^2 \cdot \text{COOC}^3\text{H}^1 \\ \text{C}^4\text{H}^1\text{ClO}^4 = \begin{array}{c} \\ \text{CH Cl} \cdot \text{COOC}^3\text{H}^1 \end{array} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 25^{\circ}, 63$	Pur. $d_4^{20} = 1,0925$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XXVII, p. 254; 1895).
d.-Chlorosuccinique (acide). $\begin{array}{c} \text{CH}^2 \cdot \text{COOH} \\ \text{C}^4\text{H}^1\text{ClO}^4 = \begin{array}{c} \\ \text{CH Cl} \cdot \text{COOH} \end{array} \end{array}$	$[\alpha]_D^{21} + 21^{\circ}, 3$ $+ 20^{\circ}, 8$ $+ 20^{\circ}, 6$	Eau ($c = 3,2$) Id. ($c = 6,4$) Id. ($c = 16,0$)	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 215; 1893).
	$[\alpha]_D^{21} + 20^{\circ}, 27$ $+ 52^{\circ}, 85$ $+ 52^{\circ}, 70$	Eau ($c = 6,66$) Ether acétique ($c = 6,66$) Id. ($c = 10$)	Id. (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 253; 1895).
l.-Id.	$[\alpha]_D^{19} - 19^{\circ}, 67$	Eau ($c = 9,3$)	TILDEN et MARSHALL (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 494; 1895).
	$[\alpha]_D - 52^{\circ}, 12$	Ether acétique	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 2772; 1895).
d.-Chlorosuccinique (anhydride). $\begin{array}{c} \text{CH}^2 - \text{CO} \\ \text{C}^4\text{H}^1\text{ClO}^2 = \begin{array}{c} \quad \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH Cl} - \text{CO} \quad \text{O} \end{array} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 33^{\circ}, 60$ $+ 30^{\circ}, 85$	Ether acétique ($c = 5$) Id. ($c = 10$)	Id. (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 253; 1895).
	$[\alpha]_D^{20} + 21^{\circ}, 12$	Ether acétique ($c = 20$)	Id. (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe.</i> , t. XXX, p. 483; 1898).
d.-Chlorosuccinique (chlorure d'acide). $\begin{array}{c} \text{CH}^2 - \text{CO Cl} \\ \text{C}^4\text{H}^1\text{Cl}^2\text{O}^2 = \begin{array}{c} \\ \text{CH Cl} - \text{CO Cl} \end{array} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 29^{\circ}, 53$	Pur. $d_4^{20} = 1,5002$	Id. (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 253; 1895).
Cholalate éthylique. $\text{C}^{21}\text{H}^{30}(\text{C}^2\text{H}^5)\text{O}^3$	$[\alpha]_D + 25^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D + 32^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D + 40^{\circ}, 5$ $[\alpha]_D + 42^{\circ}, 3$	Alcool ($c = 18,48$)	HOPPE-SEYLER (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (1 ^{re} s.), t. LXXXIX, p. 257; 1863).
Cholalate méthylique. $\text{C}^{24}\text{H}^{30}(\text{CH}^3)\text{O}^3$	$[\alpha]_D + 31^{\circ}, 9$	Alcool ($c = 4,59$)	Id.

Cholalate de potassium $\text{C}^{21}\text{H}^{39}\text{O}^2, \text{K}$.*Dissolutions aqueuses.*

$$[\alpha]_D = + [30,3 + 0,40c + 0,00025c^2]$$

$$(c = 6 \text{ à } 30)$$

HOPPE-SEYLER [*J. f. prakt. Ch.* (1^{re} s.), t. LXXXIX, p. 270; 1863].

(Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

$[\alpha]_D^t$	p	t
$+ [29,67 + 0,113 (t - 20)]$	1,04	15° et 30°
$- [26,89 - 0,023 (t - 20)]$	3,49	5° et 20°
$+ [27,50 - 0,022 (t - 20)]$	5,46	11° et 40°
+ 26,51	6,68	24°

VAHLEN (*Zeits. f. physiol. Ch.*, t. XXI, p. 253; 1895).*Dissolutions alcooliques.*

$[\alpha]_C$	$[\alpha]_D$	$[\alpha]_E$	$[\alpha]_F$	$[\alpha]_G$
+23°,7	+30°,8	+38°,5	+40°,9	+47°,5

$$(c = 4,22)$$
HOPPE-SEYLER (*loc. cit.*, p. 269).

$$[\alpha]_D^t = + [31,40 + 0,04125 (t - 20)] \quad | \quad p = 2,12 \quad | \quad t = 17^\circ \text{ et } 25^\circ$$

VAHLEN (*loc. cit.*).**Cholalate de sodium** $\text{C}^{21}\text{H}^{39}\text{O}^2, \text{Na}$.*Dissolutions aqueuses.*

$[\alpha]_A$	$[\alpha]_C$	$[\alpha]_D$	$[\alpha]_E$	$[\alpha]_F$	$[\alpha]_G$
+19°,7	+21°,0	+26°,0	+33°,1	+34°,0	+42°,0

$$(c = 19,05)$$
HOPPE-SEYLER (*loc. cit.*, p. 271).

$\alpha]_D^{23}$	p
+30°,61	2,29
+27,92 (moy.)	4,49 (moy.)
+27,46	7,59

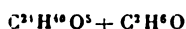
VAHLEN (*loc. cit.*).*Dissolution alcoolique.*

$$[\alpha]_D = + 31^\circ,4 (c = 2,23)$$

HOPPE-SEYLER (*loc. cit.*).

Cholalique (acide) $C^{21}H^{40}O^5$.

De la bile de bœuf.....	$[\alpha]_D = -50,2$	Alcool ($c = 3,34$)
Des excréments de chien....	$\left\{ \begin{array}{l} [\alpha]_D + 47,6 \\ [\alpha]_J + 50,4 \end{array} \right\}$	Id. ($c = 2,94$)

HOPPE-SEYLER (*loc. cit.*, p. 266).**Cholalique (alcoolate d'acide) ⁽¹⁾.**

$$[\alpha]_D = +[30,7 + 0,19c]$$

Alcool ($c = 2$ à 7)

(Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

$[\alpha]_D$	$[\alpha]_C$	$[\alpha]_B$	$[\alpha]_E$	$[\alpha]_{D_1}$	$[\alpha]_F$	$[\alpha]_G$	$[\alpha]_H$
$+25,3$	$+27,0$	$+30,4$	$+40,1$	$+42,2$	$+47,3$	$+60,8$	$+70,1$

Alcool ($c = 2,96$)HOPPE-SEYLER (*loc. cit.*, p. 267).

Alcool 97 %.

$[\alpha]_D$	p	t
$+31,85$	$0,48$	$14,0$
$+32,02$	$0,96$	$12,2$
$+31,30$	$1,15$	$21,0$
$+31,12$	$1,33$	$23,0$
$+31,30$	$1,92$	$16,2$
$+31,72$	$2,92$	$21,2$

VAHLEN (*loc. cit.*).

⁽¹⁾ Regardé par Hoppe-Seyler comme un hydrate $C^{21}H^{40}O^5 + 2,5H^2O$ [MYLIUS, *Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIX, p. 369; 1886].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cholanate de baryum. ($C^{25}H^{38}O^1$) $_2$ Ba $^2\frac{1}{2}$ H 2O + 12 H 2O	$[\alpha]_D + 49^{\circ},37$	Eau ($p = 3,64$)	LATCHINOFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 475; 1886).
Cholanique (acide). ($C^{25}H^{38}O^1$) $\frac{1}{2}$ H 2O	$[\alpha]_D + 53^{\circ},0$	Alcool	TAPPEINER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXCIV, p. 211; 1878).
	$[\alpha]_D - 88^{\circ}$		KUTSCHEROW in LATCHINOFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XV, p. 714; 1882).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cholanique (acide iso-). $C^{25}H^{38}O^1$	$[\alpha]_D + 73'', 3$	Alcool ($c = 1,93$)	LATCHINOFF (<i>Id.</i>).
Choléique (acide). $C^{25}H^{42}O^1$	$[\alpha]_D^{20} + 56'', 67$	Alcool ($p = 6,06$)	LATCHINOFF (<i>Id.</i> , t. XIX, p. 1140; 1886).
Id. hydraté. $C^{25}H^{42}O^1 + 1\frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{21} + 52'', 49$ $[\alpha]_D^{24} + 48'', 60$ $[\alpha]_D^{22} + 49'', 52$ $[\alpha]_D^{24} + 48'', 87$	Alcool ($p = 0,694$) Id. ($p = 0,862$) Id. ($p = 1,786$) Id. ($p = 2,469$)	VAHLEN (<i>Zeits. f. physiol.</i> <i>Ch.</i> , t. XXI, p. 253; 1895).
Cholestène. $C^{27}H^{46}$	$[\alpha]_D - 56'', 29$	Chloroforme	MAUTHNER et SUIDA (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XV, p. 85; 1894).
Cholestérine. $C^{26}H^{44}O$	$[\alpha]_D - 20'', 63$ » $c - 25'', 54$ » $D - 31'', 59$ » $E - 39'', 91$ » $H_4 - 41'', 92$ » $F - 48'', 65$ » $G - 62'', 37$	Ether ($c = 7,9$) ou pétrole ($c = 10$)	LINDENMEYER [<i>J. f. prakt.</i> <i>Ch.</i> (1 ^{re} s.), t. XC, p. 323; 1863].
	$[\alpha]_D^{15} - 31'', 12$ — $[36,61 + 0,249c]$ Chlorof. ($c = 2 \text{ à } 8$)	Éther ($c = 2$)	HERSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXIII, p. 178; 1878).
	$[\alpha]_D - 30'', 17$ — $29'', 99$ — $29'', 61$	Éther ($c = 3,978$) Id. ($c = 4,201$) Id. ($c = 6,029$)	BURIAN (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XVIII, p. 55; 1897).
Cholestérine (oléate de). $C^{26}H^{42}O (C^{18}H^{33}O)$	$[\alpha]_D - 18'', 80$	Alc. 1 vol., Chlor. 1 vol.; ($c = 7,94$)	HÜRTLE (<i>Zeits. f. physiol.</i> <i>Ch.</i> , t. XXI, p. 337; 1896).
-cholestérine (Iso-). Voir Isocholestérine.			
-cholestérine (Para-). Voir Paracholestérine.			
Cholestol. $C^{27}H^{38}O$	$[\alpha]_D - 39'', 2$	Alcool	LIEBERMANN (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 1803; 1885).
Choloïdanique (acide). $C^{27}H^{40}O^{11}$	$[\alpha]_D + 56'', 17$ + $57'', 83$	Alcool abs. ($c = 6,4 \text{ à } 1,3$) Ac. acétique ($c = 1,44$)	LATCHINOFF (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XIII, p. 1033; 1880).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 891

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Chondrine.	$[\alpha]_D - 213^{\circ}, 5$	Eau et trace de soude ($c = 0,957$)	DE BARY (<i>Med.-chem. Untersuch. von Hoppe- Seyler</i> , t. I, p. 71).
	$[\alpha]_D - 552^{\circ}, 0$	Id. + égal volume de lessive ($c = 0,957$)	
	$[\alpha]_D - 281^{\circ}, 0$	Id. + id. + égal volume d'eau ($c = 0,957$)	
Cicutène. $C^{10}H^{16}$	$[\alpha]_D + 14^{\circ}, 7$	Pur.	ANKUM [<i>J. f. prakt. Ch.</i> , (1 ^{re} s.), t. CV, p. 151; 1868].
Cinchamidine. $C^{19}H^{24}Az^2O$ (Hydrocinchonidine)	$[\alpha]_D^{15} - 98^{\circ}, 4$	Alcool 97 % ($c = 2$)	HESSER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIV, p. 1684; 1881).
Cinchamidine (chlor- hydrate de). ($C^{19}H^{24}Az^2O$)HCl + 2H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 80^{\circ}, 4$	Eau ($c = 2$)	HESSER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXIV, p. 1; 1882).
	$- 66^{\circ}, 0$	Id. ($c = 5$)	
	$- 60^{\circ}, 4$	Id. ($c = 8$)	
	$- 109^{\circ}, 4$	Eau + 2HCl ($c = 5$)	
	$- 72^{\circ}, 4$	Alcool 97 % (id.)	
Cinchamidine (sulfate acide de). ($C^{19}H^{24}Az^2O$)SO ⁴ H ² + 4H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 92^{\circ}, 7$	Eau ($c = 4$)	Id.
Cinchamidine (sulfate neutre de). ($C^{19}H^{24}Az^2O$) ² SO ⁴ H ² + 7H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 75^{\circ}, 2$	Eau ($c = 2$)	Id.
	$- 93^{\circ}, 8$	Alcool 97 % (id.)	
Cinchol. $C^{20}H^{24}O + H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 34^{\circ}, 6$	Chloroforme ($c = 3$)	HESSER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXVIII, p. 294; 1885).
	$- 34^{\circ}, 6$	Id. ($c = 6$)	
Cinchol (acétate de). $C^{22}H^{26}O^2 = C^{20}H^{22}O(COCH^3)$	$[\alpha]_D^{15} - 41^{\circ}, 7$	Chloroforme ($c = 4$)	Id.
Cincholoïpone (chlor- hydrate de). ($C^{19}H^{17}AzO^2$)HCl	$[\alpha]_D^{20} - 13^{\circ}, 02$ (de la quinidine)	Eau ($c = 8$)	SKRAUP et WÜRSTL (<i>Mo- natsh. f. Ch.</i> , t. X, p. 222; 1889).
	$[\alpha]_D^{20} - 19^{\circ}, 3$ (de la cinchonine)	Id.	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cincholoïponique (acide). $C^8H^{12}AzO^1 + H^2O$ (de la quiténine) (1) (de la cinchonine) (2)	$[\alpha]_D^{20} + 30^{\circ},21$ (1) $+ 30^{\circ},0$ (2)	Eau ($c = 4$)	SKRAUP (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. X, p. 46; 1889).
(de la cinchonidine) (3)	$[\alpha]_D^{20} + 30^{\circ},17$ (3)	Id.	SCHNIDERSCHITSCH (<i>id.</i> , p. 60).
(de la quinidine) (4)	$[\alpha]_D^{20} + 30^{\circ},9$ (4)	Id.	WÜRSTL (<i>id.</i> , p. 70).
Cincholoïponique (chlor- hydrate d'acide). $(C^8H^{12}AzO^1)HCl$	$[\alpha]_D^{25} + 34^{\circ},0$ (1) $[\alpha]_D^{20} + 37^{\circ},75$ (2)	Id.	SKRAUP (<i>loc. cit.</i>). [<i>id.</i> (<i>id.</i> , t. IX, p. 799; 1888).]
	$[\alpha]_D^{20} + 40^{\circ},2$ (3)	Id.	SCHNIDERSCHITSCH (<i>loc.</i> <i>cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} + 39^{\circ},6$ (4)	Id.	WÜRSTL (<i>loc. cit.</i>).
(de la quinicine)	$[\alpha]_D^{20} + 35^{\circ},6$	Id.	SKRAUP et WÜRSTL (<i>id.</i> , p. 226).
Cinchonamine. $C^{19}H^{21}Az^2O$	$[\alpha]_D^{20} + 117^{\circ},9$	Alcool 93 %	ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. XCIII, p. 593; 1881).
	$[\alpha]_D^{22} + 122^{\circ},2$	Alcool 97 % ($p = 1,04$)	<i>Id.</i> , t. XCVII, p. 175; 1883.
	$[\alpha]_D^{25} + 121^{\circ},1$	Alcool 97 % ($c = 2$)	HESSER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVI, p. 62; 1883).
Cinchonamine (sulfate acide de). $(C^{19}H^{21}Az^2O)SO^1H^2$	$[\alpha]_D^{15} + 34^{\circ},9$ $+ 37^{\circ},4$	Eau ($c = 2,4$) Id. ($c = 6$)	HESSER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXV, p. 221; 1884).
Cinchonamine (sulfate neutre de). $(C^{19}H^{21}Az^2O)^2SO^1H^2$	$[\alpha]_D^{15} + 36^{\circ},8$ $+ 35^{\circ},7$	Eau ($c = 2$) Eau + 2 SO^1H^2 ($c = 2$)	HESSER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVI, p. 62; 1883).
	$[\alpha]_D^{15} + 43^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{25} + 42^{\circ},2$	Eau + SO^1H^2 ($p = 3$)	ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. XCVII, p. 176; 1883).
	$[\alpha]_D^{15} + 36^{\circ},7$ $+ 39^{\circ},8$ $+ 39^{\circ},6$	Eau ($c = 2$) Id. ($c = 6$) Eau + 2 SO^1H^2 ($c = 2$)	HESSER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXV, p. 224; 1884).
Cinchonibine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{18} + 176^{\circ},06$ $+ 175^{\circ},93$ $+ 220^{\circ},53$ $+ 224^{\circ},84$	Alcool 97 % ($c = 0,5$) Id. ($c = 0,75$) Eau + 2 HCl ($c = 1$) Eau + 4 HCl ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (<i>C.</i> <i>R.</i> , t. CVI, p. 1410; 1886).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

893

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonidine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 48^{\circ},0$ $+ 46^{\circ},5$	Alcool 95 % ($c = 1$) Chloroforme ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVIII, p. 262; 1875). [Howard (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XXV; 1872).]
Id. cristallisée.	$[\alpha]_D^{14} + 57^{\circ},75$ (moy.) Alcool absolu ($c = 1$) $[\alpha]_D^{14} + 38^{\circ},15$ (moy.) Eau + 2 HCl ($c = 1$) $[\alpha]_D^{14} + 35^{\circ},1$ (moy.) Eau + 4 HCl ($c = 1$)		ROQUES (<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. X, pp. 249 et 259; 1897). [<i>Id.</i> (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 1170; 1894).]
Cinchonidine (azotate de). $(C^{19}H^{22}Az^2O)AzO^3H$	$[\alpha]_D^{19} + 29^{\circ},58$	Eau ($c = 1$)	<i>Id.</i> , p. 270.
Cinchonidine (oxalate de). $(C^{19}H^{22}Az^2O)^2C^2O^4H^2 + 3H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 23^{\circ},5$ $+ 23^{\circ},1$ $+ 22^{\circ},6$ $+ 25^{\circ},75$	Alcool 97 % ($c = 2$) Alcool 1 vol. } ($c = 1 \text{ à } 3$) Chlorof. 2 vol. } Eau ($c = 2$) Eau + 2 SO^4H^2 ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVIII, p. 263; 1875). [Howard (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XXV; 1872).]
Id. (anhydre)	$[\alpha]_D^{13} + 31^{\circ},4$ (moy.) Eau ($c = 1$)		ROQUES (<i>loc. cit.</i> , p. 265).
Cinchonidine (tartrate de). $(C^{19}H^{22}Az^2O)C^4H^6O^6$	$[\alpha]_D + 36^{\circ},61$	Eau ($c = 1$)	<i>Id.</i> , p. 269.
Cinchonidine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} - [107,48 - 0,297c]$ Alcool 97 % ($c = 1 \text{ à } 5$) $[\alpha]_D^{15} - [113,53 - 0,426c]$ Alcool 95 % ($c = 2 \text{ à } 5$) $[\alpha]_D^{15} - 119^{\circ},54$ $- 108^{\circ},86$ $- 83^{\circ},88$	Alcool 80 % ($c = 2$) Chlorof. 2 vol. } ($c = 2$) Alcool 1 vol. } Chloroforme ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 219; 1873). [<i>Id.</i> , t. CLXXVI; 1873.]
(Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{15} - 109^{\circ},5$ $- 108^{\circ},2$	Alcool 97 % ($c = 2$) Id. ($c = 5$)	<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 130; 1876.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{17} - 77^{\circ},3$ $- 74^{\circ},0$ $[\alpha]_D^{15} - [111,2 - 0,8c]^*$ $[\alpha]_D^t - [112,8 - 0,19t]^*$ Alc. abs. ($c = 1,54$) [$t = 0^{\circ}$ à 20°] $[\alpha]_D^{17} - 109^{\circ},6$ $- 115^{\circ},0$ $- 117^{\circ},8$ $- 120^{\circ},4$ $- 121^{\circ},1$	Chlorof. ($c = 1,545$) Id. ($c = 3,41$) Alc. abs. ($c = 1,5$ à 4) Alcool. 100 gr 90,5 80,2 70,8 60,0 ($c = 1,54$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, pp. 44 et 47; 1876). * Calculé d'après les nombres de l'auteur. Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 199; 1880). LENZ (<i>Zelts. f. anal. Ch.</i> , t. XXVII, p. 566; 1888). SCHUSTER (<i>Monatsh. f.</i> <i>Ch.</i> , t. XIV, p. 589; 1893). [Calculé d'après les nombres de l'auteur.] WYROUBOFF (<i>Ann. de Ch.</i> <i>et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 82; 1894).
Cinch. pure.	$[\alpha]_D^{15} - 70^{\circ},0$ $- 174^{\circ},6$	Chlorof. ($c = 4$) Eau + 3 H Cl ($c = 5$)	
	$[\alpha]_D^{17,5} - 107^{\circ},9$ $[\alpha]_D^{18,5} - [110,0 - 0,897c]$ Alcool absolu ($c = 0,225$ à $3,6$) $[\alpha]_D^{18,5} - 127^{\circ},20$ Alc. 50 % ($c = 0,225$) $[\alpha]_D - 122^{\circ}$ $- 122^{\circ}$ $- 96^{\circ},6$	1 vol. alc.; 2 vol. chlor. ($p = 1,1$ à $2,1$) Alc. 50 % Alcool éthylique Alcool méthylique Chloroforme	

Action des acides en solutions aqueuses.

[$c = 1,47$] [$t = 16^{\circ}\text{C.}$] n moléc. acide pour 1 mol. base.

ACIDES.	$n = 1.$	$n = 2.$	$n = 3.$	$n = 6.$	$n = 10.$	$n = 20.$
A. chlorhydrique.	$- 123^{\circ},8$	$- 174^{\circ},4$	$- 175^{\circ},6$	$- 174^{\circ},1$	$(- 169^{\circ},9)$	$- 163^{\circ},4$
A. azotique.....	$- 127^{\circ},5$	$- 173^{\circ},8$	$- 177^{\circ},5$	$- 173^{\circ},5$	$(- 170^{\circ},0)$	$- 161^{\circ},2$
A. chlorique.....	"	$- 182^{\circ},3$	$- 183^{\circ},4$	$- 180^{\circ},4$	$(- 178^{\circ},9)$	$- 176^{\circ},0$
A. perchlorique..	"	$- 181^{\circ},9$	$- 183^{\circ},0$	$- 180^{\circ},2$	$(- 178^{\circ},7)$	$- 177^{\circ},3$
A. formique...	"	$- 157^{\circ},0$	$- 163^{\circ},7$	$- 174^{\circ},6$	$- 175^{\circ},5$	$(- 176^{\circ},9)$
A. acétique.....	"	$- 136^{\circ},1$	$- 146^{\circ},6$	$(- 159^{\circ},4)$	$- 165^{\circ},2$	$- 169^{\circ},7$
A. sulfurique.....	$(- 179^{\circ},8)$	$(- 179^{\circ},7)$	$(- 179^{\circ},6)$	$(- 177^{\circ},4)$	$- 176^{\circ},4$	"
A. oxalique.....	"	$- 173^{\circ},3$	$- 177^{\circ},5$	$(- 174^{\circ},1)$	$- 169^{\circ},7$	"
A. phosphorique.	"	$- 176^{\circ},4$	$- 180^{\circ},0$	$(- 178^{\circ},7)$	"	"

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

895

ACIDES.	$n = 30.$	$n = 40.$	$n = 60.$	$n = 76.$
A. formique	($-177,5$)	$-176,0$	"	"
A. acétique.....	$-172,2$	$-172,9$	$-173,8$	$-172,2$

OUDEMANS (*Rec. Trav. chim. d. P. B.*, t. I, p. 29; 1882).

Les nombres entre () sont tirés par interpolation des nombres de l'auteur.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
β -Cinchonidine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D - 171^{\circ},5$	Alcool ($c = 0,5$)	NEUMANN (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIII, p. 660; 1892).
γ -Cinchonidine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D - 164^{\circ},6$	Id.	

Cinchonidine (acétate de). *Cinch.* $C^2H^4O^2 + H^2O$.

c.	$[\alpha]_D^{15,5}$ dans		
	Alcool absolu.	Alcool 50 %.	Eau.
0,285	$-102,13$	$-137,62$	$-109,91$
0,569	$-103,90$	$-137,43$	$-107,50$
1,139	$-105,68$	$-137,02$	$-104,52$
2,278	$-107,64$	$-136,16$	"
4,555	$-109,08$	$-134,10$	"
9,110	$-108,51$	$-130,84$	"

SCHUSTER (*Monatsh. f. Ch.*, t. XIV, p. 589; 1893).

Cinchonidine (azotate de). <i>Cinch.</i> $AzO^3H + H^2O$	$[\alpha]_D^{11} - 103^{\circ},2$	Alc. abs. [$c = 1,9$ (anh.)]	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 50; 1876).
	$-119^{\circ},0$	Alc. 89 ^{gr} , eau 11 ^{gr} (id.)	
	$-127^{\circ},0$	Alc. 80 ^{gr} , eau 20 ^{gr} (id.)	"
	$-99^{\circ},9$	Eau (id.)	
(Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{25} - 112^{\circ},6$	Eau [$c = 0,446$ (anh.)]	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893).
	$-113^{\circ},2$	Id. [$c = 0,595$ (id.)]	
	$-112^{\circ},1$	Id. [$c = 0,892$ (id.)]	
	$-109^{\circ},0$	Id. [$c = 1,190$ (id.)]	
	$-106^{\circ},4$	Id. [$c = 1,785$ (id.)]	

c (hydr.).	[α] _D ^{18,5} dans		
	Alcool absolu.	Alcool 50 %.	Eau.
0,287	—105,54	—138,92	—109,91
0,574	—105,00	—138,22	—107,58
1,148	—104,11	—137,12	—104,35
2,296	—102,70	—135,31	"
4,592	—100,61	—132,33	"
9,184	—97,49	—127,40	"
18,368	—92,89	"	"

$$[\alpha]_D^{18,5} = -[112,422 - \sqrt{1618,53 - 25,6889q}] \text{ [alc. abs. (} q = 78 \text{ à } 98,5)].$$

SCHUSTER (*loc. cit.*, pp. 589 et 593).

Cinchonidine (bromhydrate de). Cinch. HBr.

c.	[α] _D ^{18,5} dans		
	Alcool absolu.	Alcool 50 %.	Eau.
0,301	—92,65	—134,29	—105,72
0,602	—87,93	—132,90	—103,54
1,203	—85,02	—131,20	—99,75
2,406	—82,39	—128,82	—95,17
4,812	—79,21	—124,96	"
9,624	—75,16	—117,92	"
19,249	—69,61	"	"

$$[\alpha]_D^{18,5} = -[88,521 - \sqrt{1675,21 - 16,8840q}] \text{ [alc. abs. (} q = 80 \text{ à } 98,6)].$$

SCHUSTER (*loc. cit.*)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. (hydrate de). <i>Cinch.</i> HBr + $\frac{3}{2}$ H ₂ O	[α] _D — 98°, 8	Eau (c sans infl.)	WYROUBOFF [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 44; 1894].
Id. (hydroalcoolate de) <i>Cinch.</i> HBr + $\frac{1}{3}$ H ₂ O + $\frac{1}{4}$ C ₂ H ₆ O	[α] _D — 101°, 7	Alcool 90 % ₉ (c sans influence)	<i>Id.</i>
Id. (méthylalcoolate de) <i>Cinch.</i> HBr + CH ₃ O	[α] _D — 101°, 1	Alcool méthylique (c sans influence)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
cinchonidine (chlorhydrate de). <i>Cinch.</i> HCl + H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 108^{\circ}, 0$ $- 135^{\circ}, 25$ $- 24^{\circ}, 21$	Alcool 97 $\frac{0}{100}$ ($c = 3$) Alcool 80 $\frac{0}{100}$ ($c = 2$) Chloroforme $[\rho = 2,85 \text{ (anh.)}]$ $[\alpha]_D^{15} - [105,34 - 0,76c]$ Eau ($c = 1 \text{ à } 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 220; 1875). <i>Id.</i> , t. CLXVI; 1873.
	$[\alpha]_D^{15} - 151^{\circ}, 75$ $- 144^{\circ}, 54$	Eau + 4 HCl ($c = 2$) Eau + 10 HCl ($c = 2$)	
	$[\alpha]_D^{20} - 154^{\circ}, 50$ $[\alpha]_D^{15} - [154,07 - 1,39c]$ Eau + 2 HCl ($c = 1 \text{ à } 10$)	Eau + 2 HCl ($c = 2$)	<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 130; 1876.
	$[\alpha]_D^{20} - 142^{\circ}, 1$	Eau + 2 HCl ($c = 10$)	<i>Id.</i> (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIV, p. 1891; 1881).
<i>Cinch.</i> HCl + 2 H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 99^{\circ}, 9$ $- 119^{\circ}, 6$ $- 128^{\circ}, 7$ $- 104^{\circ}, 6$	Alc. abs. ($c = 1,9025$) (anhydre) Alcool 89 $\frac{0}{100}$ Eau 11 $\frac{0}{100}$ ($c = 1,9025$) Alcool 80 $\frac{0}{100}$ Eau 20 $\frac{0}{100}$ ($c = 1,9025$) Eau ($c = 1,9025$)	OUDERMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 30; 1876).
<i>Cinch.</i> HCl	$[\alpha]_D^{25} - 121^{\circ}, 6$ $- 122^{\circ}, 2$ $- 121^{\circ}, 0$ $- 117^{\circ}, 7$ $- 115^{\circ}, 3$ $- 107^{\circ}, 7$	Eau ($c = 0,41$) Id. ($c = 0,55$) Id. ($c = 0,83$) Id. ($c = 1,10$) Id. ($c = 1,65$) Id. ($c = 3,30$)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893).
<i>h.</i> HCl + H ² O	$[\alpha]_D^{18,5}$ dans		
c.	Alcool absolu.	Alcool 50 $\frac{0}{100}$.	Eau.
0,267	-107,91	-148,29	-118,97
0,533	-102,58	-147,52	-116,92
1,067	-100,30	-146,22	-112,47
2,134	-98,59	-144,11	-107,13
4,267	-96,15	-140,57	"
8,535	-92,28	-134,16	"
17,070	-86,24	"	"

$$[\alpha]_D^{18,5} = -[110,995 - \sqrt{2767,00 - 26,8842g}] \text{ [alc. abs. (} g = 20 \text{ à } 98,6)]$$

SCHUSTER (*loc. cit.*).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. (méthylalcoolate de) <i>Cinch.</i> $\text{HCl} + \text{CH}^3\text{O}$	$[\alpha]_D - 102^{\circ}, 8$	Alcool méthylique (c sans influence)	WYROUSOFF [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 49; 1894].

Cinchonidine (dichlor- hydrate de). <i>Cinch.</i> 2HCl	$[\alpha]_D^{25} - 126^{\circ}, 7$ — $137^{\circ}, 3$ — $140^{\circ}, 6$ — $142^{\circ}, 0$ — $143^{\circ}, 1$	Eau (c = 0,23) Id. (c = 0,46) Id. (c = 0,92) Id. (c = 1,835) Id. (c = 3,67)	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
---	--	---	-------------------------------

Cinchonidine (iodhydrate de).

Cinch. $\text{HI} + \text{H}^2\text{O}$

c.	$[\alpha]_D^{18,5}$ dans		
	Alcool absol.	Alcool 85 %	Eau.
0,337	— 77,80	— 118,19	— 94,32
0,673	— 73,51	— 116,91	— 92,39
1,347	— 69,27	— 114,93	— 88,92
2,694	— 64,44	— 111,72	"
5,388	— 60,36	— 106,72	"
10,776	— 55,73	— 98,74	"

$$[\alpha]_D^{18,5} = -[69,574 - \sqrt{1703,4785 - 17,3262q}] \text{ [alcool absolu (} q = 87 \text{ à } 98,3)]$$

SCHUSTER (*loc. cit.*).

Id. anhydre. <i>Cinch.</i> HI	$[\alpha]_D - 73^{\circ}$	Alcool	WYROUSOFF (<i>loc. cit.</i> , p. 82).
Id. (hydrate de). <i>Cinch.</i> $\text{HI} + \frac{3}{2}\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D - 90^{\circ}$	Eau (c sans influence)	<i>Id.</i> , p. 46.
Id. (méthylalcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HI} + \text{CH}^3\text{O}$	$[\alpha]_D - 91^{\circ}, 4$	Alcool méthylique (c sans influence)	<i>Id.</i>

Cinchonidine (oxalate de). (<i>Cinch.</i>) $^2\text{C}^2\text{H}^2\text{O}^4 + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} - 98^{\circ}, 7$	Alcool 1 vol.) (Chlorof. 2 vol.) (c = 1 à 3)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 222; 1875)
---	-----------------------------------	---	--

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

899

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonidine (phénol- chlorhydrate de). <i>Cinch.</i> (C ⁶ H ⁶ O) H Cl + H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 124^{\circ}, 12$	Alcool 97 %	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXI, p. 53; 1876).
Cinchonidine (phényl- glycolate de). <i>Cinch.</i> [C ⁶ H ⁵ .CH(OH). CO OH]	$[\alpha]_D^{25} - 90^{\circ}, 1$ — 90°, 6 — 89°, 7 — 87°, 2 — 84°, 8	Eau (c = 0,56) Id. (c = 0,74) Id. (c = 1,12) Id. (c = 1,49) Id. (c = 2,23)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893).
Cinchonidine (séléniate neutre de). <i>Cinch.</i> Se O ⁴ H ² + 5 H ² O	$[\alpha]_D - 104^{\circ}, 4$	Eau (c sans influence)	WYROUDOFF (<i>loc. cit.</i> , p. 66).
Cinchonidine (sulfate acide de). <i>Cinch.</i> (SO ⁴ H ²) ² + 2 H ² O	$[\alpha]_D^{15} - [105,96 - 1,027c + 0,0338 c^2 - 0,00104 c^3]$ Eau + 1 mol. SO ⁴ H ² (c = 1 à 7)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 139; 1876).	
	$[\alpha]_D^{15} - 146^{\circ}, 38$	Eau + 20 % H Cl [c = 10 (anh.)]	<i>Id.</i> , t. CCV, p. 210; 1880.
Cinchonidine (sulfate basique de). (<i>Cinch.</i>) ² SO ⁴ H ² + 6 H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 153^{\circ}, 95$ (moy.) Alcool (c = 2,14) $[\alpha]_D^{15} - 153^{\circ}, 8$ — 150°, 15	Eau + SO ⁴ H ² (c = 2,39) Eau + 6 SO ⁴ H ² (c = 2,36)	<i>Id.</i> , t. CLXVI, p. 212; 1873.
	$[\alpha]_D^{15} - 106^{\circ}, 77$ — 144°, 54	Eau (c = 1,06) Alcool 80 % (c = 2,14)	<i>Id.</i> , t. CLXXVI, p. 222; 1875.
	$[\alpha]_D^{17} - 118^{\circ}, 7$ — 128°, 7 — 131°, 2	Alc. abs. [c = 2 (anh.)] Alcool 89 % [c = 2 (anh.)] Eau 11 % [c = 2 (anh.)] Alcool 80 % [c = 2 (anh.)] Eau 20 % [c = 2 (anh.)]	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 49; 1876).
	$[\alpha]_D^{25} - 117^{\circ}, 2$ — 117°, 8 — 116°, 6 — 114°, 0 — 111°, 4	Eau [c = 0,43 (anh.)] Id. [c = 0,57 (anh.)] Id. [c = 0,86 (anh.)] Id. [c = 1,14 (anh.)] Id. [c = 1,715 (anh.)]	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).

(Voir la suite au verso.)

(Voir la suite au verso.)

c (hydr.).	[α] _D ^{19,5} dans		
	Alcool absolu.	Alcool 80 %.	Eau.
0,304	-116°,62	-128°,90	-104°,64
0,608	-116°,39	-129°,72	-101°,68
1,215	-115°,94	-130°,52	-97°,85
2,431	"	-131°,33	"
4,861	"	-132°,13	"

SCHUSTER (loc. cit.).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonidine (sulfate neutre de). <i>Cinch.</i> SO ⁴ H ² + 5 H ² O	[α] _D ¹⁵ — 110°,5	Eau (c = 2)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 222; 1875).
	— 109°,0	Alcool 80 % (c = 2)	
	— 101°,0	Alcool 1 vol. } Chlorof. 2 vol. } (c = 2)	
	[α] _D ¹⁵ — 112°	Eau (c sans influence)	WYROUBOFF (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 66; 1894).

Cinchonidine (d.-tartrate de). (<i>Cinch.</i>) ² C ⁴ H ⁸ O ⁸ + 2 H ² O	[α] _D ¹⁵ — 131°,3	Eau + 0 ^{gr} ,5475 H Cl pour 100 ^{cc} (c = 2)	OUDERMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 67; 1876).
	— 129°,6	Eau + 1 ^{gr} ,095 H Cl pour 100 ^{cc} (c = 4)	
	— 128°,1	Eau + 1 ^{gr} ,6425 H Cl pour 100 ^{cc} (c = 6)	
	[α] _D — 134°,6	Eau + 0 ^{gr} ,5475 H Cl pour 100 ^{cc} (c = 2)	HESSE (<i>Pharm. J. Trans.</i> (2 ^e s.), t. XVI, p. 1025; 1886).
	— 132°,0	Eau + 1 ^{gr} ,095 H Cl pour 100 ^{cc} (c = 4)	

Cinchonidinesulfonique (acide). C ¹⁹ H ²¹ Az ² O . SO ³ H	[α] _D ¹⁵ — 140°	Eau + 3 H Cl (c = 2)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXVII, p. 142; 1892).
---	--	----------------------	--

Cinchonifine. C ¹⁹ H ²² Az ² O	[α] _D ¹¹ + 201°,4	Alcool 97 % (c = 0,75)	JUNGFLEISCH et LÉGER (<i>C. R.</i> , t. CXVIII, p. 536; 1894).
	[α] _D ¹³ + 228°,9	Eau + 2 H Cl (c = 1)	
	+ 225°,13	Eau + 2 H Cl (c = 1,5)	
	+ 226°,3	Eau + 4 H Cl (c = 1)	
(Homocinchonine)	[α] _D ¹⁵ + 208°,9	Chlorof. 2 vol. } Alcool 1 vol. } (c = 3)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 104; 1893).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 901

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonifine [Homocinchonine] (chlorhydrate de). <i>Cinch.</i> HCl	$[\alpha]_D^{15} + 159^{\circ},7$	Alcool 97 % ($c = 3$)	<i>Id.</i>
Cinchonifine [Homocinchonine] (dichlorhydrate de) <i>Cinch.</i> 2 HCl	$[\alpha]_D^{15} + 198^{\circ},5$	Eau ($c = 2,53$)	<i>Id.</i> p. 105.
Cinchonigine. $C^{19}H^{22}Az^2O$.	$[\alpha]_D^{17} - 60^{\circ},1$ $[\alpha]_D^{18} - 61^{\circ},16$ — $40^{\circ},70$ — $38^{\circ},21$	Alcool 97 % ($c = 1$) Id. ($c = 0,5$) Eau + 2 HCl ($c = 1$) Eau + 4 HCl ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (C. R., t. CVI, p. 357; 1888).
(β.-Isocinchonine.)	$[\alpha]_D - 58^{\circ},3$	Alcool ($p = 1$)	CAVENTOU et GIRARD (C. R., t. CVI, p. 71; 1888).
	$[\alpha]_D^{15} - 53^{\circ},7$ — $55^{\circ},6$	Alcool absolu ($c = 1$) Id. ($c = 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLX, p. 215; 1890).
Cinchonigine (chlorhydrate de). <i>Cinch.</i> HCl + H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 65^{\circ},41$	Eau ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (C. R., t. CVI, p. 357; 1888).
β.-Isocinchonine (chlorhydrate de).	$[\alpha]_D - 68^{\circ},28$		CAVENTOU et GIRARD (C. R., t. CVI, p. 72; 1888).
	$[\alpha]_D^{15} - 68^{\circ},6$ — $71^{\circ},2$ — $28^{\circ},3$ — $34^{\circ},0$ — $27^{\circ},9$ $[\alpha]_D^{22} - 149^{\circ}$	Eau ($c = 1$) Id. ($c = 2$) Eau + 2 HCl ($c = 2$) Id. ($c = 5$) Eau + 5 HCl ($c = 2$) Chloroforme ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLX, p. 216; 1890).
Cinchoniline. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{16} + 50^{\circ},3$ $[\alpha]_D^{15} + 53^{\circ},22$ + $59^{\circ},15$ — $63^{\circ},10$	Alcool 97 % ($c = 0,5$) Id. ($c = 1$) Eau + 2 HCl ($c = 1$) Eau + 4 HCl ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (C. R., t. CVI, p. 657; 1888).
α.-Isocinchonine.	$[\alpha]_D^{15} + 51^{\circ},6$	Alcool absolu ($c = 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 93; 1893).
Cinchoniline (chlorhydrate de). <i>Cinch.</i> HCl + 3 H ² O	$[\alpha]_D^{16} + 5^{\circ},0$ inactif.	Eau ($c = 1$) Eau ($c = 4$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (<i>loc. cit.</i>). HESSE (<i>loc. cit.</i>).

(Voir la suite au verso.)

c (hydr.).	[α] _D ^{15,5} dans		
	Alcool absolu.	Alcool 80 %.	Eau.
0,304	-116 ⁰ ,62	-128 ⁰ ,90	-104 ⁰ ,64
0,608	-116 ⁰ ,39	-129 ⁰ ,72	-101 ⁰ ,68
1,215	-115 ⁰ ,94	-130 ⁰ ,52	-97 ⁰ ,85
2,431	"	-131 ⁰ ,33	"
4,861	"	-132 ⁰ ,13	"

SCHUSTER (loc. cit.).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonidine (sulfate neutre de). <i>Cinch.</i> SO ⁴ H ² + 5 H ² O	[α] _D ¹⁵ — 110 ⁰ ,5 — 109 ⁰ ,0 — 101 ⁰ ,0	Eau (c = 2) Alcool 80 % (c = 2) Alcool 1 vol. Chlorof. 2 vol. (c = 2)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 222; 1875).
	[α] _D ¹⁵ — 112 ⁰	Eau (c sans influence)	WYROUBOFF (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 66; 1894).
Cinchonidine (d.-tartrate de). (<i>Cinch.</i>) ² C ⁴ H ⁸ O ⁶ + 2 H ² O	[α] _D ¹⁷ — 131 ⁰ ,3 — 129 ⁰ ,6 — 128 ⁰ ,1	Eau + 0 ^{gr} ,5475 HCl pour 100 ^{cc} (c = 2) Eau + 1 ^{gr} ,095 HCl pour 100 ^{cc} (c = 4) Eau + 1 ^{gr} ,6425 HCl pour 100 ^{cc} (c = 6)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 67; 1876).
	[α] _D — 134 ⁰ ,6 — 132 ⁰ ,0	Eau + 0 ^{gr} ,5475 HCl pour 100 ^{cc} (c = 2) Eau + 1 ^{gr} ,095 HCl pour 100 ^{cc} (c = 4)	HESSE (<i>Pharm. J. Trans.</i> (2 ^e s.), t. XVI, p. 1025; 1886).
Cinchonidinesulfonique (acide). C ¹⁹ H ²¹ Az ² O.S O ³ H	[α] _D ¹⁵ — 140 ⁰	Eau + 3 HCl (c = 2)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXVII, p. 142; 1892).
Cinchonifine. C ¹⁹ H ²² Az ² O	[α] _D ¹⁷ + 201 ⁰ ,4 [α] _D ¹³ + 228 ⁰ ,9 + 225 ⁰ ,13 + 226 ⁰ ,3	Alcool 97 % (c = 0,75) Eau + 2 HCl (c = 1) Eau + 2 HCl (c = 1,5) Eau + 4 HCl (c = 1)	JUNGFLEISCH et LÉGER (<i>C. R.</i> , t. CXVIII, p. 536; 1894).
(Homocinchonine)	[α] _D ¹⁵ + 208 ⁰ ,9	Chlorof. 2 vol. Alcool 1 vol.	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. VII, p. 104; 1893).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

901

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonifine [Homocinchonine] (chlorhydrate de). <i>Cinch. HCl</i>	$[\alpha]_D^{15} + 159^{\circ},7$	Alcool 97 % ($c = 3$)	<i>Id.</i>
Cinchonifine [Homocinchonine] (dichlorhydrate de) <i>Cinch. 2 HCl</i>	$[\alpha]_D^{15} + 198^{\circ},5$	Eau ($c = 2,53$)	<i>Id.</i> , p. 105.
Cinchonigine. $C^{19}H^{22}Az^2O$.	$[\alpha]_D^{15} - 60^{\circ},1$ $[\alpha]_D^{18} - 61^{\circ},16$ — $40^{\circ},70$ — $38^{\circ},21$	Alcool 97 % ($c = 1$) <i>Id.</i> ($c = 0,5$) Eau + 2 HCl ($c = 1$) Eau + 4 HCl ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (C. R., t. CVI, p. 357; 1888).
(β -Isocinchonine.)	$[\alpha]_D - 58^{\circ},3$ $[\alpha]_D^{15} - 53^{\circ},7$ — $55^{\circ},6$	Alcool ($p = 1$) Alcool absolu ($c = 1$) <i>Id.</i> ($c = 3$)	CAVENTOU et GIRARD (C. R., t. CVI, p. 72; 1888). HESSÉ (Lieb. Ann., t. CCLX, p. 215; 1890).
Cinchonigine (chlor- hydrate de). <i>Cinch. HCl + H^2O</i>	$[\alpha]_D^{15} - 65^{\circ},41$	Eau ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (C. R., t. CVI, p. 357; 1888).
β -Isocinchonine (chlor- hydrate de).	$[\alpha]_D - 68^{\circ},28$ $[\alpha]_D^{15} - 68^{\circ},6$ — $71^{\circ},2$ — $28^{\circ},3$ — $34^{\circ},0$ — $27^{\circ},9$ $[\alpha]_D^{22} - 149^{\circ}$	Eau ($c = 1$) <i>Id.</i> ($c = 2$) Eau + 2 HCl ($c = 2$) <i>Id.</i> ($c = 5$) Eau + 5 HCl ($c = 2$) Chloroforme ($c = 2$)	CAVENTOU et GIRARD (C. R., t. CVI, p. 72; 1888). HESSÉ (Lieb. Ann., t. CCLX, p. 216; 1890).
Cinchoniline. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{18} + 50^{\circ},3$ $[\alpha]_D^{15} + 53^{\circ},22$ + $59^{\circ},15$ + $63^{\circ},10$	Alcool 97 % ($c = 0,5$) <i>Id.</i> ($c = 1$) Eau + 2 HCl ($c = 1$) Eau + 4 HCl ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (C. R., t. CVI, p. 657; 1888).
α -Isocinchonine.	$[\alpha]_D^{15} + 51^{\circ},6$	Alcool absolu ($c = 3$)	HESSÉ (Lieb. Ann., t. CCLXXVI, p. 93; 1893).
Cinchoniline (chlor- hydrate de). <i>Cinch. HCl + 3 H^2O</i>	$[\alpha]_D^{18} + 5^{\circ},0$ <i>inactif.</i>	Eau ($c = 1$) Eau ($c = 4$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (loc. cit.). HESSÉ (loc. cit.).

(Voir la suite au verso.)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. + 2 H ² O	inactif [α] _D ¹⁵ + 40°, 6	Eau (c = 2,5) Eau + 3 HCl (c = 2,5)	Hesse (<i>loc. cit.</i>).

Cinchonine.
C¹⁹H²²Az²O

$[\alpha]_D^{15} + 226^\circ, 46$ $+ 226^\circ, 50$	Alcool 95 % (c = 1,04) Id. (c = 1,29)	Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 258; 1873).
$[\alpha]_D^{15} + 226^\circ, 36$ $+ 225^\circ, 96$	Alcool 97 % (c = 0,5) Id. (c = 1)	Id., t. CLXXVI, p. 228; 1875.
$[\alpha]_D^{15} + [238,8 - 1,46c]$ Alcool 1 vol., Chlorof. 2 vol. (c = 1 à 5)		
$[\alpha]_D^{15} + 237^\circ, 27$	{ Chlorof. et 10 % Alcool (c = 2)	
$[\alpha]_D^t + [231,20 - 0,338t]$ Alcool 97 % (c = 0,7) (t = 2° et 15°)		Id., t. CLXXXII, p. 130; 1876. (Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

$[\alpha]_D + 212^\circ, 0$ $+ 216^\circ, 3$ $+ 226^\circ, 4$ $+ 236^\circ, 6$ $+ 237^\circ, 0$ $+ 234^\circ, 7$ $+ 229^\circ, 5$ $+ 226^\circ, 6$ $+ 227^\circ, 6$ $+ 227^\circ, 8$ $+ 228^\circ, 0$	ALCOOL.	CHLOROFORME.	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 71; 1873).
	0 ^{gr}	100 ^{gr}	
	0,34	99,66	
	1,26	98,74	
	5,52	94,48	
	13,05	86,95	
	17,74	82,26	
	35,00	65,00	
	55,71	44,29	
	72,46	27,54	
	82,98	17,02	
	100	0	

$[\alpha]_D + [234,9 - 0,68t]$ Alcool absolu (c = 0,5) (t = 0° à 17°)	$[\alpha]_D^{11} + 214^\circ, 8$ $+ 212^\circ, 3$ $+ 209^\circ, 1$	Chloroforme (c = 0,455) Id. (c = 0,535) Id. (c = 0,560)	Id., t. CLXXXII, p. 44; 1876.

$[\alpha]_D^{19,8} + 239^\circ, 4$	{ Alcool 1 vol. Chlorof. 2 vol. }	(c = 1,06)	LENZ (<i>Zeits. f. anal. Ch.</i> , t. XXVII, p. 572; 1888).
$[\alpha]_D^{20,2} + 234^\circ, 5$	{ Alcool 1 vol. Chlorof. 2 vol. }	(c = 2,12)	

$[\alpha]_D + 222^\circ, 92$	Alc. abs. (c = 0,4715)	PUM (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIII, p. 683; 1892).
------------------------------	------------------------	--

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 903

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
(de la benzoylcinchonine)	$[\alpha]_D^{17} + 233^{\circ}, 1$	Alc. abs. ($c = 0,75$)	LÉGER (C. R., t. CXVII, p. 110; 1893).

Action des acides en solutions aqueuses.[$c = 1,47$] [$t = 16^{\circ}\text{C}$] n molécules acide pour 1 molécule base.

ACIDES.	$n = 1.$	$n = 2.$	$n = 3.$	$n = 6.$	$n = 10.$	$n = 20.$
A. chlorhydrique...	+201,0	+254,1	+258,7	+255,3	+252,1	+246,0
A. bromhydrique...	"	+253,4	+256,1	+251,8	+246,9	"
A. azotique.....	+191,7	+253,9	+257,8	+252,1	+251,8	"
A. chlorique.....	"	+262,2	+262,0	(+262,4)	+261,1	"
A. perchlorique...	"	+251,4	(+261,7)	+262,7	"	"
A. formique.....	"	+242,2	+245,6	+256,6	(+258,1)	+258,9
A. acétique.....	"	+217,3	+218,5	+232,6	+236,8	+247,4
A. sulfurique.....	+255,7	+258,7	(+258,1)	(+256,6)	"	"
A. oxalique.....	+234,3	+252,5	(+254,0)	(+251,8)	+250,6	"
A. phosphorique...	+226,6 ⁽¹⁾	(+249)	+259,0	+259,0	"	(+256,0)

⁽¹⁾ $n = 1,5$.

ACIDES.	$n = 40.$	$n = 60.$	$n = 92.$
A. formique...	(+258,2)	(+256,8)	+254,0
A. acétique....	+249,7	+249,7	"

OUDEMANS (Rec. Trav. chim. d. P.-B., t. I, p. 28; 1882)

{ les nombres entre () sont tirés par interpolation des nombres de l'auteur. }

β. Cinchonine. $\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{17} + 195^{\circ}, 77$	Alc. abs. ($c = 0,4715$)	PUM (loc. cit.).
δ. Cinchonine. $\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{17} + 125^{\circ}, 2$ + 176°, 9 + 178°, 2	Alcool 97 % ($p = 1$) Eau + 2 HCl (id.) Eau + 4 HCl (id.)	JUNGFLEISCH et LÉGER (C. R., t. CXVIII, p. 31; 1894).
	$[\alpha]_D^{20} + 139^{\circ}, 33$	Alcool 98 % ($p = 1$)	CORDIER VON LÖVENHAUPT (Monatsh. f. Ch., t. XIX, p. 472; 1898).
ε. Cinchonine. $\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{20} + 58^{\circ}, 3$ à 57°, 6 + 78°, 06	Alcool 98 % ($p = 1$) Eau + 2 HCl (id.)	Id., p. 474.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonine (azotate de). <i>Cinch.</i> $\text{AzO}^3\text{H} + \frac{1}{2}\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 154^\circ$ $+ 172^\circ$	Eau ($p = 2$) Alcool ($p = 2,2$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> t. CLXVI, p. 65; 1873).
Cinchonine (bromhydrate de) hydraté. <i>Cinch.</i> $\text{HBr} + \text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 149^\circ, 2$	Eau	WYROUBOFF (<i>Ann. de Ch.</i> <i>et Phys.</i> , (7 ^e s.), t. I, p. 44; 1894).
Id. (alcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HBr} + \frac{1}{2}\text{C}^2\text{H}^6\text{O}$	$[\alpha]_D + 148^\circ, 7$ $+ 160^\circ, 2$	Alc. éthyl. ($c = 1,25$) Id. ($c = 6$)	<i>Id.</i> , p. 76.
Id. (méthylalcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HBr} + \text{CH}^4\text{O}$	$[\alpha]_D + 160^\circ, 4$	Alcool méthylique	<i>Id.</i> , p. 63.
Cinchonine (chlorhydrate de) hydraté. <i>Cinch.</i> $\text{HCl} + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + [168,4 - 4,0p]$ $+ 175^\circ$	Eau ($p = 1,6 \text{ à } 3,1$) Alcool 93 % ($p = 5,4$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 65; 1873).
	$[\alpha]_D^{18} + 164^\circ, 58$ $+ 189^\circ, 07$	Alcool ($c = 3,36$) HCl étendu	HESSÉ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 228; 1873).
	$[\alpha]_D^{15} + [179,81 - 6,314c + 0,8406c^2 - 0,03713c^3]$ Alcool 97 % ($c = 1 \text{ à } 10$) $+ 188^\circ, 86$ $+ 195^\circ, 45$ $+ 152^\circ, 0$ $+ [165,5 - 2,425c]$	Alcool 80 % ($c = 2$) Alcool 60 % (id.) Alcool 1 vol. } ($c = 2$) Chlorof. 2 vol. } Eau ($c = 0,5 \text{ à } 3$) Eau + 4 HCl ($c = 2$) Eau + 10 HCl (id.) HCl fumant ($c = 3$)	<i>Id.</i> , t. CLXXVI, p. 230; 1875).
	$[\alpha]_D^{15} + [214,0 - 1,72c]$ $[\alpha]_D^{10} + 210^\circ, 68$	Eau + 2 HCl ($c = 1 \text{ à } 7$) Id. ($c = 2$)	<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 130; 1876).
	$[\alpha]_D^{16} + 167^\circ, 0$ $+ 165^\circ, 1$	Alc. abs. ($p = 2,2$) Id. ($p = 3,9$)	OUDEMANS (<i>Rec. Trav.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. I, p. 29; 1882).
Id. (alcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HCl} + \frac{1}{2}\text{C}^2\text{H}^6\text{O}$	$[\alpha]_D + 173^\circ, 3$	Alc. éthyl. ($c = 1,25$)	WYROUBOFF (<i>Ann. de Ch.</i> <i>et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 72; 1894).
Id. (méthylalcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HCl} + \text{CH}^4\text{O}$	$[\alpha]_D + 175^\circ, 6$	Alc. méthylique	<i>Id.</i> , p. 63.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 905

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonine (dichlorhydrate de). <i>Cinch.</i> 2HCl	$[\alpha]_D^{15} + 206^{\circ}, 1$	Eau ($c = 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 91; 1893).
Cinchonine (iodhydrate de) hydraté. <i>Cinch.</i> $\text{HI} + \text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 132^{\circ}, 2$	Eau	WYROUBOFF (<i>loc. cit.</i> , p. 78).
Id. (alcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HI} + \frac{1}{2}\text{C}^2\text{H}^6\text{O}$	$[\alpha]_D + 119^{\circ}, 5$	Alc. éthylique	<i>Id.</i> , p. 79.
Id. (méthylalcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HI} + \text{CH}^4\text{O}$	$[\alpha]_D + 140^{\circ}, 6$	Alc. méthylique	<i>Id.</i> , p. 76.
Cinchonine (malate de). <i>Cinch.</i> $\text{C}^4\text{H}^3\text{O}^3$ (<i>d'ac. inactif</i>).	$[\alpha]_D + 141^{\circ}, 03$ $+ 145^{\circ}, 22$	Eau ($c = 2,24$) Id. ($c = 3,3$)	PICTET (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIV, p. 2649; 1881).
(<i>d'ac. actif</i>).	$[\alpha]_D + 145^{\circ}, 43$	Eau ($c = 1,425$)	HAMMERSCHMIDT (<i>Inaug. Dissert.</i> , Berlin; 1889).
Cinchonine (<i>d</i> -méthoxysuccinate de). <i>Cinch.</i> $\text{C}^5\text{H}^4\text{O}^5$	$[\alpha]_D^{17} + 154^{\circ}, 89$	Eau ($c = 4$)	PURDIE et MARSHALL (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 218; 1893).
Cinchonine (oxalate de). (<i>Cinch.</i>) $^2\text{C}^2\text{H}^2\text{O}^4 + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} + [165,46 - 0,763c]$ Alc. 1 vol., Chlorof. 2 vol. ($c = 1 \text{ à } 3$)		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 230; 1875).
Cinchonine (phénylglycolate de). <i>Cinch.</i> $\text{C}^8\text{H}^8\text{O}^2$	$[\alpha]_D^{20} + 153^{\circ}, 91$ (de l'ac. droit) $[\alpha]_D^{20} - 91^{\circ}, 64$ (de l'ac. gauche)	Alc., 1 vol. Chlor. 2 vol. ($p = 1,945$)	LEWKOWITSCH (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVI, p. 1568; 1883).
Cinchonine (<i>i</i> -propylphénylglycolate de). <i>Cinch.</i> $\text{C}^{11}\text{H}^{11}\text{O}^2$	$[\alpha]_D^{12} + 136^{\circ}, 8$ (de l'ac. droit) $[\alpha]_D^{20} - 83^{\circ}, 4$ (de l'ac. gauche)	Alcool ($c = 2,30$) Id. ($c = 1,33$)	FILETI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (II), p. 395; 1892).
Cinchonine (séléniate de). (<i>Cinch.</i>) $^2\text{SeO}^4\text{H}^2 + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 164^{\circ}, 5$	Eau	WYROUBOFF (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 73; 1891).
Id. (alcoolate de). (<i>Cinch.</i>) $^2\text{SeO}^4\text{H}^2 + \text{C}^2\text{H}^6\text{O}$	$[\alpha]_D + 182^{\circ}, 5$	Alcool	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonine (sulfate acide de). <i>Cinch.</i> $\text{SO}^1\text{H}^2 + 3\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} + 176^{\circ},6$	Eau et 20 % HCl ($c = 10$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> t. CCV, p. 210; 1880).
Cinchonine (sulfate neutre de). (<i>Cinch.</i>) $^2 \text{SO}^1\text{H}^2 + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 169^{\circ}$ + 191° + 193°	Eau ($p = 1,4$) Alcool ($p = 2,3$) Id. ($p = 5,5$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 65; 1873).
	$[\alpha]_D^{15} + 200^{\circ},50$ + $214^{\circ},40$ + $210^{\circ},24$	Alcool ($c = 5$) Eau + SO^1H^2 (id.) Eau + $6\text{SO}^1\text{H}^2$ (id.)	HESSE (<i>Id.</i> , p. 258; 1873).
	$[\alpha]_D^{15} + [170,3 - 0,855c]$ Eau ($c = 1$ à $1,8$) $[\alpha]_D^{15} + [193,29 - 0,374c]$ Alcool 97 % ($c = 3$ à 10) $[\alpha]_D^{15} + 202^{\circ},95$ + $204^{\circ},14$ + $185^{\circ},25$	Alcool 80 % ($c = 2$) Alcool 60 % (id.) Alcool 1 vol. } (id.) Chlorof. 2 vol. }	<i>Id.</i> , t. CLXXVI, p. 231; 1875.
	$[\alpha]_D^{15} + [219,10 - 1,85c]$ Eau + $2,5\text{SO}^1\text{H}^2$ ($c = 0,5$ à 6)		<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 145; 1876.
	$[\alpha]_D + 167^{\circ}$	Eau	WYROUBOFF (<i>loc. cit.</i> , p. 73).
Id. (alcoolate de). (<i>Cinch.</i>) $^2 \text{SO}^1\text{H}^2 + \text{C}^2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 185^{\circ},0$	Alcool	<i>Id.</i>
Cinchonine (d.-tartrate de). <i>Cinch.</i> $\text{C}^1\text{H}^1\text{O}^6$	$[\alpha]_D + 167^{\circ},64$	Eau ($c = 2,61$)	HAMMERSCHMIDT (<i>Inaug. Dissert.</i> , Berlin; 1889).
Cinchonine (d.-tartrate d'antimonyle et). $\text{C}^2(\text{SbO})^2(\text{C}^1\text{H}^1\text{O}^6)^2 + 5\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 180^{\circ},8$	Eau ($c = 1$ à $2,4$)	TRAUBE (<i>N. Jahrb. f. Min., Beil.-B.</i> XI, p. 656; 1898).
Cinchoténicine. $\text{C}^1\text{H}^2\text{Az}^2\text{O}^3$	$[\alpha]_D^{15} + 0^{\circ},9$	Eau ($c = 2,61$)	HESSE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> t. XI, p. 1981; 1878).
Cinchoténidine. $\text{C}^1\text{H}^2\text{Az}^2\text{O}^3$	$[\alpha]_D - 189^{\circ}$ (app.)	Eau ($c = 0,21$)	SKRAUP et VORTMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXCVII, p. 210; 1879).
	$[\alpha]_D^{15} - 201^{\circ},4$	Eau + 3HCl ($c = 5$)	HESSE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> t. XIV, p. 1893; 1881).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 907

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchoténine. $C^{19}H^{29}Az^2O^3 + 3H^2O$	$[\alpha]_D^{25} + 115^{\circ},5$ $+ 175^{\circ},5$	Alcool 1 vol. Chlorof. 2 vol. } ($c = 2$) Eau + 2 SO^4H^2 ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 233; 1875).
Cinnamène. C^9H^8 (du styrax)	$[\alpha]_D - 3^{\circ},1$ à $3^{\circ},4$		BERTHELOT (<i>C. R.</i> , t. LXXXII, p. 411; 1876).
Cinnamène (méta-). (C^9H^8) ^x	$[\alpha]_D - 2^{\circ},2$		<i>Id.</i> , t. LXXXV, p. 1190; 1877.
Cinnamidècampahe. $C^{19}H^{22}O =$ $C^8H^{14} \begin{cases} C=CH.CH=CH.C^8H^7 \\ \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D + 186^{\circ},46$ $+ 185^{\circ},46$	Toluène ($c = 6,7$) Id. ($c = 13,3$)	HALLER (<i>Dict. de Würtz</i> , 2 ^e suppl., t. I, p. 903).
Cinnamique (dibromure d'acide). Voir Phényldibromopropionique (acide).			
Cinnamylcocaïne. $C^{19}H^{23}AzO^4$	$[\alpha]_D^{15} - 4^{\circ},7$	Chloroforme ($c = 10$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 185; 1892).
Cinnamylcocaïne (chlorhydrate de). ($C^{19}H^{23}AzO^4$)HCl	$[\alpha]_D^{15} - 104^{\circ},1$	Eau ($c = 66$)	<i>Id.</i>
Cinnamylecgonine méthylique. Voir Cinnamylcocaïne.			
Citronnellal (citronnellone) $C^{10}H^{18}O$ [de l'huile de citronnelle]	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ},83$	Pur. $d_4^{20} = 0,856$	LOGGE (<i>Amer. chem. J.</i> , t. XII, p. 553; 1890).
[de l'huile d'eucalyptus]	$[\alpha]_D^{20} + 8^{\circ},18$	Pur. $d_4^{20} = 0,871$	KREMER (<i>Amer. chem. J.</i> , t. XIV, p. 204; 1892).
	$[\alpha]_D^{15} + 12^{\circ},50$	Pur. $d_4^{15} = 0,8538$	TIEMANN et SCHMIDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 905; 1896).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Citronnellique (acide). $C^{10}H^{18}O^2 = C^9H^{17}.COOH$ (de d.-citronnellol)	$[\alpha]_D^{20} + 6^{\circ},5$	Pur. $d^{20} = 0,9308$	TIEMANN et SCHMIDT (<i>Id.</i> , t. XXX, p. 37; 1897).
l.-Id. (de rhodinol)	$[\alpha]_D^{20} - 6^{\circ},7$	Pur. [$d = 0,931$ (admis)]	

d.-Citronnellol. $C^{10}H^{18}O$ (d.-rhodinol)	$[\alpha]_D^{18} + 1^{\circ},9$	Pur. $d^{18} = 0,902$	BARBIER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 1004; 1893].
	$[\alpha]_D^{11,5} + 4^{\circ},0$	Pur. $d_4^{11,5} = 0,8565$	TIEMANN et SCHMIDT (<i>loc.</i> <i>cit.</i> , t. XXIX).

l.-Citronnellol. Voir Rhodinol.

d.-Citronnellol (acétate de). $C^{10}H^{18}O(C^2H^3O)$	$[\alpha]_D^{11,5} + 2^{\circ},37$	Pur. $d_4^{11,5} = 0,8928$	<i>Id.</i>
--	------------------------------------	----------------------------	------------

l.-Cocaïne. $C^{17}H^{21}AzO^1$	$[\alpha]_D^{20} - [15,827 + 0,00585q]$ Chloroforme ($q = 75$ à 90)	ANTRICK (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XX, p. 310; 1887).
---	--	--

l.-Cocaïne (chlorhydrate de). ($C^{17}H^{21}AzO^1$) H Cl	$[\alpha]_D^{20} - [52,18 + 0,1588q] (q = 75 \text{ à } 95)$ $- [67,98 - 0,1583c] (c = 5 \text{ à } 25)$ Alcool 40 ^{gr} ; Eau 60 ^{gr}	<i>Id.</i>														
	<table> <tr> <td>$[\alpha]_D - 71^{\circ},94$</td><td>Eau ($c = 2,71$)</td><td rowspan="5">HÉRISSEY [<i>J. de Pharm. et</i> <i>Ch.</i> (6^e s.), t. VII, p. 59; 1898].</td></tr> <tr> <td>$- 69^{\circ},15$</td><td>Id. ($c = 8$)</td></tr> <tr> <td>$- 69^{\circ},43$</td><td>Alcool 40^{gr} ($c = 2$)</td></tr> <tr> <td></td><td>Eau 60^{gr}</td></tr> <tr> <td>$- 68^{\circ},60$</td><td>Alcool 80^{gr} (id.)</td></tr> <tr> <td></td><td>Eau 20^{gr}</td><td></td></tr> </table>	$[\alpha]_D - 71^{\circ},94$	Eau ($c = 2,71$)	HÉRISSEY [<i>J. de Pharm. et</i> <i>Ch.</i> (6 ^e s.), t. VII, p. 59; 1898].	$- 69^{\circ},15$	Id. ($c = 8$)	$- 69^{\circ},43$	Alcool 40 ^{gr} ($c = 2$)		Eau 60 ^{gr}	$- 68^{\circ},60$	Alcool 80 ^{gr} (id.)		Eau 20 ^{gr}		
$[\alpha]_D - 71^{\circ},94$	Eau ($c = 2,71$)	HÉRISSEY [<i>J. de Pharm. et</i> <i>Ch.</i> (6 ^e s.), t. VII, p. 59; 1898].														
$- 69^{\circ},15$	Id. ($c = 8$)															
$- 69^{\circ},43$	Alcool 40 ^{gr} ($c = 2$)															
	Eau 60 ^{gr}															
$- 68^{\circ},60$	Alcool 80 ^{gr} (id.)															
	Eau 20 ^{gr}															

d.-Cocaïne (chlorhydrate de). ($C^{17}H^{21}AzO^1$) H Cl	$[\alpha]_D + 40^{\circ}$ (app.)	Alcool 40 ^{gr} Eau 60 ^{gr} ($c = 1,9$)	WÜLLNER in EINHORN et MARQUARDT (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 468; 1890).
--	----------------------------------	---	---

Codéine. $C^{18}H^{21}AzO^3 + H^2O$	<table><tr><td>$[\alpha]_D^{15} - 135^{\circ},8$</td><td>Alcool 97 ⁹/₁₀ ($c = 1 \text{ à } 8$)</td><td rowspan="3">HESSE (<i>Lieb. Ann.</i>, t. CLXXVI, p. 191; 1875).</td></tr><tr><td>$- 137^{\circ},75$</td><td>Alcool 80 ⁹/₁₀ ($c = 2$)</td></tr><tr><td>$- 111^{\circ},5$</td><td>Chlorof. ($c = 2$)</td></tr></table>	$[\alpha]_D^{15} - 135^{\circ},8$	Alcool 97 ⁹ / ₁₀ ($c = 1 \text{ à } 8$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 191; 1875).	$- 137^{\circ},75$	Alcool 80 ⁹ / ₁₀ ($c = 2$)	$- 111^{\circ},5$	Chlorof. ($c = 2$)	
$[\alpha]_D^{15} - 135^{\circ},8$	Alcool 97 ⁹ / ₁₀ ($c = 1 \text{ à } 8$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 191; 1875).							
$- 137^{\circ},75$	Alcool 80 ⁹ / ₁₀ ($c = 2$)								
$- 111^{\circ},5$	Chlorof. ($c = 2$)								
	<table><tr><td>$[\alpha]_D^{20} - 143^{\circ},3$</td><td>Alcool [$c = 2,18$ (anh.)]</td><td rowspan="2">TYKOCINER (<i>Inaug. Dis-</i> <i>sert.</i>, Freiburg: 1882).</td></tr><tr><td>$- 141^{\circ},1$</td><td>Id. [$c = 3,93$ (id.)]</td></tr></table>	$[\alpha]_D^{20} - 143^{\circ},3$	Alcool [$c = 2,18$ (anh.)]	TYKOCINER (<i>Inaug. Dis-</i> <i>sert.</i> , Freiburg: 1882).	$- 141^{\circ},1$	Id. [$c = 3,93$ (id.)]			
$[\alpha]_D^{20} - 143^{\circ},3$	Alcool [$c = 2,18$ (anh.)]	TYKOCINER (<i>Inaug. Dis-</i> <i>sert.</i> , Freiburg: 1882).							
$- 141^{\circ},1$	Id. [$c = 3,93$ (id.)]								

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 909

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cod. naturelle. Id. artificielle.	$[\alpha]_D - 133^{\circ}, 18$ $- 130^{\circ}, 34$	Alcool ($c = 1,29$)	GRIMAUD (C. R., t. XCII, p. 1228; 1881).

Action des acides en solutions aqueuses.

$[c = 1,70 \text{ (anh.)}] [t = 20^{\circ}]$ n molécules acide pour 1 molécule base.

n.	ACIDES						
	chlorhydrique.	azotique.	formique.	acétique.	sulfurique.	oxalique.	arsénique.
0,5	"	"	"	"	$-134,4$	$-134,0$	"
1	$-134,4$	$-134,3$	$-135,4$	$-135,2$	$-134,3$	$-134,3$	$-134,1$
2	$-134,3$	$-134,3$	$-135,3$	$-135,2$	$-133,9$	$-134,0$	$-134,0$
3	$-134,3$	$-134,1$	$-135,2$	$-135,1$	$-133,5$	$-134,0$	$-134,0$
4	$-134,1$	$-134,0$	$-135,2$	$-135,2$	"	"	$-133,8$
5	"	"	"	"	"	$-133,8$	"
6	$-133,6$	$-133,1$	"	$-135,0$	$-133,3$	"	"
8	"	"	"	"	"	$-133,8$	"
10	$-133,3$	$-132,2$	$-134,6$	$-134,9$	$-132,2$	$-132,8$	$-133,5$
20	$-132,5$	"	$-134,4$	$-134,6$	$-130,3$	"	"
30	$-131,3$	"	$-134,4$	$-134,5$	$-129,1$	"	$-132,7$

TYKOCINER (loc. cit.).

Codéine (chlorhydrate de). (Cod. HCl $\rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$)	$[\alpha]_D^{22,5} - 108^{\circ}, 18$ $- 105^{\circ}, 22$ $- 108^{\circ}, 0$	Eau ($c = 2$) Eau + 10 HCl (id.) Alcool 80 % (id.)	HESSÉ (Lieb. Ann., t. CLXXVI, p. 192; 1875).
(de Cod. naturelle) (de Cod. artificielle)	$[\alpha]_D - 111^{\circ}, 6$ $- 109^{\circ}, 9$		DOTT (Pharm. J. Trans. (3 ^e s.), t. XII, p. 1009; 1882).

Codéine (iodométhylate de). Voir Méthylcodéine (iodure de).

Codéine (sulfate de). (Cod. $\frac{1}{2} \text{SO}_4 \text{H}_2 \rightarrow 5 \text{H}_2\text{O}$)	$[\alpha]_D^{15} - 101^{\circ}, 2$ $[\alpha]_D^{15} - 100^{\circ}, 9$ $[\alpha]_D^{22,5} - 100^{\circ}, 7$	Eau ($c = 3$) Id. Id. ($c = 2$)	HESSÉ (Lieb. Ann., t. CLXXVI, p. 192; 1875).
---	--	---	--

Conchairamidine. $\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{Az}_2\text{O}$	$[\alpha]_D - 60^{\circ}$	Alcool 97 % ($c = 3$)	HESSÉ (Lieb. Ann., t. CCXXV, p. 556; 1881).
--	---------------------------	-------------------------	---

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Conchairamine. $C^{22}H^{26}Az^2O^4$	$[\alpha]_D + 68^\circ, 4$	Alcool 97 $\frac{9}{10}$ ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 248.
Concusconine. $C^{22}H^{26}Az^2O^2$	$[\alpha]_D + 40^\circ, 8$	Id. ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 236. [<i>Id.</i> (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVI, p. 61; 1883).]
Concusconine (α-méthyl- sulfate de). $(C^{22}H^{26}Az^2O^2)SO^4(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 73^\circ$	Eau ($c = 3,76$)	<i>Id.</i> , p. 241.
δ-Conicéine. $C^8H^{13}Az$	$[\alpha]_D - 8^\circ, 7$	Pur. $d_4^{25} = 0,8976$	LELLMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLIX, p. 299; 1890).
ϵ-Conicéine. $C^8H^{13}Az$	$[\alpha]_D + 47^\circ(\text{app.})$	Pur. $d = 0,9$ (admis)	<i>Id.</i> , p. 203.
d-Conicéine. $C^8H^{13}Az$	$[\alpha]_D^{15} + 17^\circ, 9$	Pur. $d^{15} = 0,873$	SCHIFF (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 9; 1873).
Id. naturelle. Id. artif. (dédoublé de α -Propylpipéridine).	$[\alpha]_D^{20} + 13^\circ, 79$ $+ 13^\circ, 87$	Pur. $d^{20} = 0,845$	LADENBURG (<i>C. R.</i> , t. CIII, p. 876; 1886).
	$[\alpha]_D^{19} + 15^\circ, 7$	Pur. $d^{19} = 0,8438$	WOLFFENSTEIN (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 2612; 1894).
Id. (pure sans Isoconicéine).	$[\alpha]_D^{23} + 18^\circ, 3$	Pur. $d^{23} = 0,8438$	LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXVII, p. 3062; 1894).
	$[\alpha]_D^{21} + 13^\circ, 51$ $[\alpha]_D^{21} + 9^\circ, 54$ $[\alpha]_D^{22} + 9^\circ, 77$ $[\alpha]_D^{23} + 11^\circ, 14$ $[\alpha]_D^{24} + 8^\circ, 12$ $[\alpha]_D^{25} + 8^\circ, 70$ $[\alpha]_D^{26} + 9^\circ, 98$ $[\alpha]_D^{26} + 1^\circ, 21(?)$	Pur Benzène ($c = 13,09$) Id. ($c = 20,46$) Id. ($c = 33,29$) Alcool ($c = 10,84$) Id. ($c = 15,17$) Id. ($c = 44,69$) Eau ($c = 1,07$)	ZECCHINI (<i>R. C. d. Lincei</i> , t. II (2 ^e sem.), p. 172; 1893).
Conicéine (acétate de). Con. $C^8H^{14}O^2$	$[\alpha]_D^{26} + 3^\circ, 63$ $[\alpha]_D^{25} + 2^\circ, 35$ $[\alpha]_D^{27} + 1^\circ, 16$	Benzène ($c = 22,85$) Alcool ($c = 21,90$) Eau ($c = 31,94$)	<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 911

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Conicine (bromhydrate de). <i>Con.</i> H Br	$[\alpha]_D^{23} + 4^{\circ}, 28$ $[\alpha]_D^{26} + 0^{\circ}, 27$	Alcool ($c = 6,05$) Eau ($c = 11,89$)	<i>Id.</i>
Conicine (chlorhydrate de). <i>Con.</i> H Cl	$[\alpha]_D^{25} + 4^{\circ}, 56$ $[\alpha]_D^{26} + 0^{\circ}, 27$	Alcool ($c = 6,72$) Eau ($c = 11,46$)	<i>Id.</i>
Conicine (sulfate d'aluminium et). (<i>Con.</i>) $^2\text{SO}^4\text{H}^2$ + (SO^4) $^3\text{Al}^2 + 2\frac{1}{2}\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 0^{\circ}, 68$	Eau ($c = 46$)	TRAUBE (<i>N. Jahrb. f. Min.,</i> Beil.-B. IX, p. 628; 1894).
Conicine (sulfate de fer et). (<i>Con.</i>) $^2\text{SO}^4\text{H}^2$ + (SO^4) $^3\text{Fe}^2 + 2\frac{1}{2}\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 0^{\circ}, 53$	Eau ($c = 66,8$)	<i>Id.</i>
-conicine (Iso-). $\text{C}^8\text{H}^{17}\text{Az}$	$[\alpha]_D + 8^{\circ}, 19$	Pur. $d^{20} = 0,8425$	LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXVI, p. 854; 1893).
Conicinephényluréthane. $\text{C}^{13}\text{H}^{21}\text{AzO}^2 =$ $\text{C}^8\text{H}^{16}\text{Az.CO.OC}^5\text{H}^5$	$[\alpha]_D + 3^{\circ}, 66$	Alcool	CAZENNEVE et MOREAU (<i>C.</i> <i>R.</i> , t. CXXVI, p. 481; 1898).
Coniférine. $\text{C}^{16}\text{H}^{22}\text{O}^2 + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{20} - 66^{\circ}, 90$	Eau ($p = 0,62$) (anhydre)	WEGSCHIEDER in TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 1600; 1885).
Conquinamine. $\text{C}^{19}\text{H}^{24}\text{Az}^2\text{O}^2$	$[\alpha]_D^{15} + [205,8 - 1,92c + 0,328c^2]$ Alcool absolu ($c = 0,8$ à 5) $[\alpha]_D^{15} + [177,6 - 2,17c]$ Chloroforme ($c = 0,8$ à 3) $[\alpha]_D^{15} + [185,1 + 1,68c - 6,93\sqrt{c}]$ Benzène ($c = 0,89$ à $3,5$) $[\alpha]_D^{15} + 192^{\circ}, 7$ + $190^{\circ}, 6$ + $188^{\circ}, 5$ (moy.) + $190^{\circ}, 6$ + $190^{\circ}, 3$	Éther abs. ($c = 0,77$) Id. ($c = 1,15$) Id. ($c = 1,57$) Id. ($c = 3,05$) Id. ($c = 4,65$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCIX, p. 46; 1881). [<i>Id.</i> (<i>Arch. Néerl.</i> , t. XV; 1880.)] Formules calculées d'après les nombres de l'auteur.

(Voir la suite au verso.)

c (hydr.).	[α] _D ^{18,5} dans		
	Alcool absolu.	Alcool 50 %.	Eau.
0,287	—105,54	—138,92	—109,91
0,574	—105,00	—138,22	—107,58
1,148	—104,11	—137,12	—104,35
2,296	—102,70	—135,31	"
4,592	—100,61	—132,33	"
9,184	— 97,49	—127,40	"
18,368	— 92,89	"	"

$$[\alpha]_D^{18,5} = -[112,422 - \sqrt{1618,53 - 25,6889q}] \text{ [alc. abs. (} q = 78 \text{ à } 98,5 \text{)]}.$$

SCHUSTER (*loc. cit.*, pp. 589 et 593).**Cinchonidine (bromhydrate de). Cinch. H Br.**

c.	[α] _D ^{18,5} dans		
	Alcool absolu.	Alcool 50 %.	Eau.
0,301	— 92,65	—134,29	—105,72
0,602	— 87,93	—132,90	—103,54
1,203	— 85,02	—131,20	— 99,75
2,406	— 82,39	—128,82	— 95,17
4,812	— 79,21	—124,96	"
9,624	— 75,16	—117,92	"
19,249	— 69,61	"	"

$$[\alpha]_D^{18,5} = -[88,521 - \sqrt{1675,21 - 16,8840q}] \text{ [alc. abs. (} q = 80 \text{ à } 98,6 \text{)]}.$$

SCHUSTER (*loc. cit.*)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. (hydrate de). <i>Cinch. H Br</i> + $\frac{2}{3}$ H ² O	[α] _D — 98°, 8	Eau (c sans infl.)	WYROUBOFF [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 44; 1894].
Id. (hydroalcoolate de) <i>Cinch. H Br</i> + $\frac{1}{3}$ H ² O + $\frac{1}{3}$ C ² H ⁵ O	[α] _D — 101°, 7	Alcool 90 % (c sans influence)	<i>Id.</i>
Id. (méthylalcoolate de) <i>Cinch. H Br</i> + CH ³ O	[α] _D — 101°, 1	Alcool méthylique (c sans influence)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonidine (chlorhydrate de). <i>Cinch.</i> HCl + H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 108^{\circ}, 0$ $- 135^{\circ}, 25$ $- 24^{\circ}, 21$ $[\alpha]_D^{15} - [105,34 - 0,76c]$ Eau (c = 1 à 3) $[\alpha]_D^{15} - 151^{\circ}, 75$ $- 144^{\circ}, 54$	Alcool 97 $\frac{9}{10}$ (c = 3) Alcool 80 $\frac{9}{10}$ (c = 2) Chloroforme [c = 2,85 (anh.)] Eau + 4 HCl (c = 2) Eau + 10 HCl (c = 2)	HERSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 220; 1875). [<i>Id.</i> , t. CLXVI; 1873.]
	$[\alpha]_D^{25} - 154^{\circ}, 50$ $[\alpha]_D^{15} - [154,07 - 1,39c]$ Eau + 2 HCl (c = 1 à 10)	Eau + 2 HCl (c = 2) Eau + 2 HCl (c = 1 à 10)	<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 130; 1876.
	$[\alpha]_D^{20} - 142^{\circ}, 1$	Eau + 2 HCl (c = 10)	<i>Id.</i> (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIV, p. 1891; 1881).
<i>Cinch.</i> HCl + 2 H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 99^{\circ}, 9$ $- 119^{\circ}, 6$ $- 128^{\circ}, 7$ $- 104^{\circ}, 6$	Alc. abs. (c = 1,9025) (anhydre) Alcool 89 $\frac{99}{100}$ Eau 11 $\frac{99}{100}$ (c = 1,9025) Alcool 80 $\frac{99}{100}$ Eau 20 $\frac{99}{100}$ (c = 1,9025) Eau (c = 1,9025)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 50; 1876).
<i>Cinch.</i> HCl	$[\alpha]_D^{25} - 121^{\circ}, 6$ $- 122^{\circ}, 2$ $- 121^{\circ}, 0$ $- 117^{\circ}, 7$ $- 115^{\circ}, 3$ $- 107^{\circ}, 7$	Eau (c = 0,41) Id. (c = 0,55) Id. (c = 0,83) Id. (c = 1,10) Id. (c = 1,65) Id. (c = 3,30)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 179; 1893).
<i>Cinch.</i> HCl + H ² O			
	$[\alpha]_D^{18,5}$ dans		
c.	Alcool absolu.	Alcool 50 $\frac{9}{10}$.	Eau.
0,267	-107,91	-148,29	-118,97
0,533	-102,58	-147,52	-116,92
1,067	-100,30	-146,22	-112,47
2,134	-98,59	-144,11	-107,13
4,267	-96,15	-140,57	"
8,535	-92,28	-134,16	"
17,070	-86,24	"	"

$$[\alpha]_D^{18,5} = -[110,995 - \sqrt{2767,00 - 26,8842g}] \text{ [alc. abs. (} g = 80 \text{ à } 98,6)]$$

SCHUSTER (loc. cit.).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. (méthylalcoolate de) <i>Cinch.</i> $\text{HCl} + \text{CH}^3\text{O}$	$[\alpha]_D - 102^{\circ}, 8$	Alcool méthylique (<i>c</i> sans influence)	WYROUBOFF [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 49; 1894].

Cinchonidine (dichlor- hydrate de). <i>Cinch.</i> 2HCl	$[\alpha]_D^{25} - 126^{\circ}, 7$ — $137^{\circ}, 3$ — $140^{\circ}, 6$ — $142^{\circ}, 0$ — $143^{\circ}, 1$	Eau (<i>c</i> = 0,23) Id. (<i>c</i> = 0,46) Id. (<i>c</i> = 0,92) Id. (<i>c</i> = 1,835) Id. (<i>c</i> = 3,67)	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
---	--	---	-------------------------------

Cinchonidine (iodhydrate de).

Cinch. $\text{HI} + \text{H}^2\text{O}$

<i>c.</i>	$[\alpha]_D^{18,5}$ dans		
	Alcool absolu.	Alcool 85 %.	Eau.
0,337	— $77^{\circ}, 80$	— $118^{\circ}, 19$	— $94^{\circ}, 32$
0,673	— $73^{\circ}, 51$	— $116^{\circ}, 91$	— $92^{\circ}, 39$
1,347	— $69^{\circ}, 27$	— $114^{\circ}, 93$	— $88^{\circ}, 92$
2,694	— $64^{\circ}, 44$	— $111^{\circ}, 72$	"
5,388	— $60^{\circ}, 36$	— $106^{\circ}, 72$	"
10,776	— $55^{\circ}, 73$	— $98^{\circ}, 74$	"

$$[\alpha]_D^{18,5} = -[69,574 - \sqrt{1703,4785 - 17,3262q}] [\text{alcool absolu } (q = 87 \text{ à } 98,3)]$$

SCHUSTER (*loc. cit.*).

Id. anhydre. <i>Cinch.</i> HI	$[\alpha]_D - 73^{\circ}$	Alcool	WYROUBOFF (<i>loc. cit.</i> p. 82).
Id. (hydrate de). <i>Cinch.</i> $\text{HI} + \frac{1}{2}\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D - 90^{\circ}$	Eau (<i>c</i> sans influence)	<i>Id.</i> , p. 48.
Id. (méthylalcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HI} + \text{CH}^3\text{O}$	$[\alpha]_D - 91^{\circ}, 4$	Alcool méthylique (<i>c</i> sans influence)	<i>Id.</i>

Cinchonidine (oxalate de). (<i>Cinch.</i>) $^2\text{C}^2\text{H}^2\text{O}^4 + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} - 98^{\circ}, 7$	{Alcool 1 vol.) {Chlorof. 2 vol.)} (<i>c</i> = 1 à 3)	HESSÉ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 222; 1875).
---	-----------------------------------	---	---

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

899

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonidine (phénol- chlorhydrate de). <i>Cinch.</i> (C ⁶ H ⁵ O) HCl + H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 124^{\circ}, 12$	Alcool 97 %	Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXI, p. 53; 1876).
Cinchonidine (phényl- glycolate de). <i>Cinch.</i> [C ⁶ H ⁵ .CH(OH). COOH]	$[\alpha]_D^{25} - 90^{\circ}, 1$ — 90 ^o , 6 — 89 ^o , 7 — 87 ^o , 2 — 84 ^o , 8	Eau (c = 0,56) Id. (c = 0,74) Id. (c = 1,12) Id. (c = 1,49) Id. (c = 2,23)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893).
Cinchonidine (séléniate neutre de). <i>Cinch.</i> SeO ⁴ H ² + 5 H ² O	$[\alpha]_D - 104^{\circ}, 4$	Eau (c sans influence)	WYROUBOFF (<i>loc. cit.</i> , p. 66).
Cinchonidine (sulfate acide de). <i>Cinch.</i> (SO ⁴ H ²) ² + 2 H ² O	$[\alpha]_D^{15} - [105,96 - 1,027c + 0,0338c^2 - 0,00104c^3]$ Eau + 1 mol. SO ⁴ H ² (c = 1 à 7)	Eau + 20 % HCl [c = 10 (anh.)]	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 139; 1876). <i>Id.</i> , t. CCV, p. 210; 1880.
Cinchonidine (sulfate basique de). (<i>Cinch.</i>) ² SO ⁴ H ² + 6 H ² O	$[\alpha]_D^{15} - 153^{\circ}, 95$ (moy.) Alcool (c = 2,14) $[\alpha]_D^{15} - 153^{\circ}, 8$ — 150 ^o , 15	Eau + SO ⁴ H ² (c = 2,39) Eau + 6SO ⁴ H ² (c = 2,36) Eau (c = 1,06) Alcool 80 % (c = 2,14) Alc. abs. [c = 2(anh.)] Alcool 89 ^{gr} [c = 2(anh.)] Eau 11 ^{gr} [c = 2(anh.)] Alcool 80 ^{gr} [c = 2(anh.)] Eau 20 ^{gr} [c = 2(anh.)] Eau [c = 0,43 (anh.)] Id. [c = 0,57 (anh.)] Id. [c = 0,86 (anh.)] Id. [c = 1,14 (anh.)] Id. [c = 1,715 (anh.)]	<i>Id.</i> , t. CLXVI, p. 242; 1873. <i>Id.</i> , t. CLXXVI, p. 222; 1875. OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 49; 1876). HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).

(Voir la suite au verso.)

D.

c (hydr.).	[α] _D ^{15,5} dans		
	Alcool absolu.	Alcool 80 %.	Eau.
0,304	-116°,62	-128°,90	-104°,64
0,608	-116°,39	-129°,72	-101°,68
1,215	-115°,94	-130°,52	-97°,85
2,431	"	-131°,33	"
4,861	"	-132°,13	"

SCHUSTER (*loc. cit.*).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonidine (sulfate neutre de). <i>Cinch.</i> SO ⁴ H ² + 5 H ² O	[α] _D ¹⁵ — 110°,5 — 109°,0 — 101°,0	Eau (c = 2) Alcool 80 % (c = 2) Alcool 1 vol. } (c = 2) Chlorof. 2 vol. }	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 222; 1875).
	[α] _D ¹⁵ — 112°	Eau (c sans influence)	WYROUBOFF [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 66; 1894].
Cinchonidine (d.-tartrate de). (<i>Cinch.</i>) ² C ⁴ H ⁶ O ⁸ + 2 H ² O	[α] _D ¹⁵ — 131°,3 — 129°,6 — 128°,1	Eau + 0 ^{gr} ,5475 HCl pour 100 ^{cc} (c = 2) Eau + 1 ^{gr} ,095 HCl pour 100 ^{cc} (c = 4) Eau + 1 ^{gr} ,6425 HCl pour 100 ^{cc} (c = 6)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 67; 1876).
	[α] _D — 134°,6 — 132°,0	Eau + 0 ^{gr} ,5475 HCl pour 100 ^{cc} (c = 2) Eau + 1 ^{gr} ,095 HCl pour 100 ^{cc} (c = 4)	HESSE [<i>Pharm. J. Trans.</i> (3 ^e s.), t. XVI, p. 1025; 1886].
Cinchonidinesulfonique (acide). C ¹⁹ H ²¹ Az ² O . SO ³ H	[α] _D ¹⁵ — 140°	Eau + 3 HCl (c = 2)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXVII, p. 142; 1892).
Cinchonifine. C ¹⁹ H ²² Az ² O	[α] _D ¹⁵ + 201°,4 [α] _D ¹³ + 228°,9 + 225°,13 + 226°,3	Alcool 97 % (c = 0,75) Eau + 2 HCl (c = 1) Eau + 2 HCl (c = 1,5) Eau + 4 HCl (c = 1)	JUNGFLEISCH et LÉGER (<i>C. R.</i> , t. CXVIII, p. 536; 1894).
(<i>Homocinchonine</i>)	[α] _D ¹⁵ + 208°,9	Chlorof. 2 vol. } (c = 3) Alcool 1 vol. }	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 104; 1893).

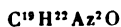
TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

901

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonifine [Homocinchonine] (chlorhydrate de). <i>Cinch. HCl</i>	$[\alpha]_D^{15} + 159^{\circ}, 7$	Alcool 97 % ($c = 3$)	<i>Id.</i>
Cinchonifine [Homocinchonine] (dichlorhydrate de) <i>Cinch. 2 HCl</i>	$[\alpha]_D^{15} + 198^{\circ}, 5$	Eau ($c = 2,53$)	<i>Id.</i> , p. 105.
Cinchonigine. $C_{19}H_{22}Az^2O$.	$[\alpha]_D^{15} - 60^{\circ}, 1$ $[\alpha]_D^{16} - 61^{\circ}, 16$ — $40^{\circ}, 70$ — $38^{\circ}, 21$	Alcool 97 % ($c = 1$) Id. ($c = 0,5$) Eau + 2 HCl ($c = 1$) Eau + 4 HCl ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (<i>C. R.</i> , t. CVI, p. 357; 1888).
(β.-Isocinchonine.)	$[\alpha]_D - 58^{\circ}, 3$	Alcool ($p = 1$)	CAVENTOU et GIRARD (<i>C. R.</i> , t. CVI, p. 72; 1888).
	$[\alpha]_D^{15} - 53^{\circ}, 7$ — $55^{\circ}, 6$	Alcool absolu ($c = 1$) Id. ($c = 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLX, p. 215; 1890).
Cinchonigine (chlorhydrate de). <i>Cinch. HCl + H^2O</i>	$[\alpha]_D^{15} - 65^{\circ}, 41$	Eau ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (<i>C. R.</i> , t. CVI, p. 357; 1888).
β-Isocinchonine (chlorhydrate de).	$[\alpha]_D - 68^{\circ}, 28$		CAVENTOU et GIRARD (<i>C. R.</i> , t. CVI, p. 72; 1888).
	$[\alpha]_D^{15} - 68^{\circ}, 6$	Eau ($c = 1$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLX, p. 216; 1890).
	— $71^{\circ}, 2$	Id. ($c = 2$)	
	— $28^{\circ}, 3$	Eau + 2 HCl ($c = 2$)	
	— $34^{\circ}, 0$	Id. ($c = 5$)	
	— $27^{\circ}, 9$	Eau + 5 HCl ($c = 2$)	
	$[\alpha]_D^{22} - 149^{\circ}$	Chloroforme ($c = 2$)	
Cinchoniline. $C_{19}H_{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{16} + 50^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D^{15} + 53^{\circ}, 22$ + $59^{\circ}, 15$ + $63^{\circ}, 10$	Alcool 97 % ($c = 0,5$) Id. ($c = 1$) Eau + 2 HCl ($c = 1$) Eau + 4 HCl ($c = 1$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (<i>C. R.</i> , t. CVI, p. 65; 1888).
α-Isocinchonine.	$[\alpha]_D^{15} + 51^{\circ}, 6$	Alcool absolu ($c = 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 93; 1893).
Cinchoniline (chlorhydrate de). <i>Cinch. HCl + 3 H^2O</i>	$[\alpha]_D^{16} + 5^{\circ}, 0$ inactif.	Eau ($c = 1$) Eau ($c = 4$)	JUNGFLEISCH et LÉGER (<i>loc. cit.</i>). HESSE (<i>loc. cit.</i>).

(Voir la suite au verso.)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. + 2 H ² O	inactif [α] _D ¹⁵ + 40°, 6	Eau (c = 2,5) Eau + 3 HCl (c = 2,5)	Hesse (<i>loc. cit.</i>).

Cinchonine.

[α] _D ¹⁵ + 226°, 46		Alcool 95 % (c = 1,04)	Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 258; 1873).
+ 226°, 50		Id. (c = 1,29)	
[α] _D ¹⁵ + 226°, 36		Alcool 97 % (c = 0,5)	Id., t. CLXXVI, p. 228; 1875.
+ 225°, 96		Id. (c = 1)	
[α] _D ¹⁵ + [238,8 — 1,46c]			
Alcool 1 vol., Chlorof. 2 vol. (c = 1 à 5)			
[α] _D ¹⁵ + 237°, 27		Chlorof. et 10 % Alcool (c = 2)	
[α] _D ¹⁵ + [231,20 — 0,338t]			Id., t. CLXXXII, p. 130; 1876. (Calculé d'après les nombres de l'auteur.)
Alcool 97 % (c = 0,7) (t = 2° et 15°)			
[α] _D + 212°, 0 + 216°, 3 + 226°, 4 + 236°, 6 + 237°, 0 + 234°, 7 + 229°, 5 + 226°, 6 + 227°, 6 + 227°, 8 + 228°, 0	ALCOOL.	CHLOROFORME.	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 71; 1873).
	0 ^{gr}	100 ^{gr}	
	0,34	99,66	
	1,26	98,74	
	5,52	94,48	
	13,05	86,95	
	17,74	82,26	
	35,00	65,00	
	55,71	44,29	
	72,46	27,54	
	82,98	17,02	
	100	0	
[α] _D + [234,9 — 0,68t]			Id., t. CLXXXII, p. 44; 1876.
Alcool absolu (c = 0,5) (t = 0° à 17°)			
[α] _D ¹⁷ + 214°, 8			
+ 212°, 3			
+ 209°, 1			
[α] _D ^{19,8} + 239°, 4			LENZ (<i>Zeits. f. anal. Ch.</i> , t. XXVII, p. 572; 1888).
[α] _D ^{20,2} + 234°, 5			
[α] _D + 222°, 92			PUM (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIII, p. 683; 1892).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 903

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
(de la benzoylcinchonine)	$[\alpha]_D^{15} + 233^{\circ}, 1$	Alc. abs. ($c = 0,75$)	LÉGER (C. R., t. CXVII, p. 110; 1893).

Action des acides en solutions aqueuses.[$c = 1,47$] [$t = 16^{\circ}C$] n molécules acide pour 1 molécule base.

ACIDES.	$n = 1.$	$n = 2.$	$n = 3.$	$n = 6.$	$n = 10.$	$n = 20.$
A. chlorhydrique...	+201,0	+254,1	+258,7	+255,3	+252,1	+246,0
A. bromhydrique...	"	+253,4	+256,1	+251,8	+246,9	"
A. azotique.....	+191,7	+253,9	+257,8	+252,1	+251,8	"
A. chlorique.....	"	+262,2	+262,0	(+262,4)	+261,1	"
A. perchlorique....	"	+251,4	(+261,7)	+262,7	"	"
A. formique.....	"	+242,2	+245,6	+256,6	(+258,1)	+258,9
A. acétique.....	"	+217,3	+218,5	+232,6	+236,8	+247,4
A. sulfurique.....	+255,7	+258,7	(+258,1)	(+256,6)	"	"
A. oxalique.....	+234,3	+252,5	(+254,0)	(+251,8)	+250,6	"
A. phosphorique...	+226,6 ⁽¹⁾	(+249)	+259,0	+259,0	"	(+256,0)

⁽¹⁾ $n = 1,5$.

ACIDES.	$n = 40.$	$n = 60.$	$n = 92.$
A. formique...	(+258,2)	(+256,8)	+254,0
A. acétique....	+249,7	+249,7	"

OUDEMANS (Rec. Trav. chim. d. P.-B., t. I, p. 28; 1882)

[les nombres entre () sont tirés par interpolation des nombres de l'autcur].

β. Cinchonine. $C^{12}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D + 195^{\circ}, 77$	Alc. abs. ($c = 0,4715$)	PUM (loc. cit.).
δ. Cinchonine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 125^{\circ}, 2$ + 176°, 9 + 178°, 2	Alcool 97% ($p = 1$) Eau + 2 H Cl (id.) Eau + 4 H Cl (id.)	JUNGFLEISCH et LÉGER (C. R., t. CXVIII, p. 31; 1894).
	$[\alpha]_D^{20} + 139^{\circ}, 33$	Alcool 98% ($p = 1$)	CORDIER VON LÖVENHAUPT (Monatsh. f. Ch., t. XIX, p. 472; 1898).
z. Cinchonine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{20} + 58^{\circ}, 3$ à 57°, 6 + 78°, 06	Alcool 98% ($p = 1$) Eau + 2 H Cl (id.)	Id., p. 474.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonine (azotate de). <i>Cinch.</i> $\text{AzO}^3\text{H} + \frac{1}{2}\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 154^\circ$ $+ 172^\circ$	Eau ($p = 2$) Alcool ($p = 2,2$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> t. CLXVI, p. 65; 1873).
Cinchonine (bromhydrate de) hydraté. <i>Cinch.</i> $\text{HBr} + \text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 149^\circ,2$	Eau	WYROUBOFF [<i>Ann. de Ch.</i> <i>et Phys.</i> (7 ^e s.), t. 1. p. 44; 1894].
Id. (alcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HBr} + \frac{1}{2}\text{C}^2\text{H}^5\text{O}$	$[\alpha]_D + 148^\circ,7$ $+ 160^\circ,2$	Alc. éthyl. ($c = 1,25$) Id. ($c = 6$)	<i>Id.</i> , p. 76.
Id. (méthylalcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HBr} + \text{CH}^3\text{O}$	$[\alpha]_D + 160^\circ,4$	Alcool méthylique	<i>Id.</i> , p. 63.
Cinchonine (chlorhydrate de) hydraté. <i>Cinch.</i> $\text{HCl} + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + [168,4 - 4,0p]$ Eau ($p = 1,6 \text{ à } 3,1$) $+ 175^\circ$	Alcool 93 % ($p = 5,4$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> t. CLXVI, p. 65; 1873).
	$[\alpha]_D^{15} + 164^\circ,58$ $+ 189^\circ,07$	Alcool ($c = 3,36$) HCl étendu	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 218; 1873).
	$[\alpha]_D^{15} + [179,81 - 6,314c + 0,8406c^2 - 0,03713c^3]$ Alcool 97 % ($c = 1 \text{ à } 10$) $+ 188^\circ,86$ $+ 195^\circ,45$ $+ 152^\circ,0$ $+ [165,5 - 2,425c]$ Eau ($c = 0,5 \text{ à } 3$) $+ 207^\circ,27$ $+ 205^\circ,50$ $+ 167^\circ,33$	Alcool 80 % ($c = 2$) Alcool 60 % (id.) Alcool 1 vol. (Chlorof. 2 vol.) ($c = 2$) Eau + 4 HCl ($c = 2$) Eau + 10 HCl (id.) HCl fumant ($c = 3$)	<i>Id.</i> , t. CLXXXVI, p. 230; 1875).
	$[\alpha]_D^{15} + [214,0 - 1,72c]$ Eau + 2 HCl ($c = 1 \text{ à } 7$) $[\alpha]_D^{15} + 210^\circ,68$	Id. ($c = 2$)	<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 130; 1876).
	$[\alpha]_D^{16} + 167^\circ,0$ $+ 163^\circ,1$	Alc. abs. ($p = 2,2$) Id. ($p = 3,9$)	OUDEMANS (<i>Rec. Trav.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. 1, p. 29; 1882).
Id. (alcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HCl} + \frac{1}{2}\text{C}^2\text{H}^5\text{O}$	$[\alpha]_D + 173^\circ,3$	Alc. éthyl. ($c = 1,25$)	WYROUBOFF [<i>Ann. de Ch.</i> <i>et Phys.</i> (7 ^e s.), t. 1. p. 72; 1894].
Id. (méthylalcoolate de). <i>Cinch.</i> $\text{HCl} + \text{CH}^3\text{O}$	$[\alpha]_D + 175^\circ,6$	Alc. méthylique	<i>Id.</i> , p. 63.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 905

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonine (dichlorhydrate de). <i>Cinch.</i> 2 HCl	$[\alpha]_D^{15} + 206^{\circ}, 1$	Eau ($c = 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 91; 1893).
Cinchonine (iodhydrate de) hydraté. <i>Cinch.</i> HI + H ² O	$[\alpha]_D + 132^{\circ}, 2$	Eau	WYROUBOFF (<i>loc. cit.</i> , p. 78).
Id. (alcoolate de). <i>Cinch.</i> HI + $\frac{1}{2}$ C ² H ⁶ O	$[\alpha]_D + 119^{\circ}, 5$	Alc. éthylique	<i>Id.</i> , p. 79.
Id. (méthylalcoolate de). <i>Cinch.</i> HI + CH ⁴ O	$[\alpha]_D + 140^{\circ}, 6$	Alc. méthylique	<i>Id.</i> , p. 76.
Cinchonine (malate de). <i>Cinch.</i> C ⁴ H ⁸ O ⁵ (d'ac. inactif).	$[\alpha]_D + 141^{\circ}, 03$ + 145 ^o , 22	Eau ($c = 2, 24$) Id. ($c = 3, 3$)	PICTET (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIV, p. 2649; 1881).
(d'ac. actif).	$[\alpha]_D + 145^{\circ}, 43$	Eau ($c = 1, 425$)	HAMMERSCHMIDT (<i>Inaug. Dissert.</i> , Berlin; 1889).
Cinchonine (d-méthoxysuccinate de). <i>Cinch.</i> C ⁵ H ⁸ O ⁵	$[\alpha]_D^{17} + 154^{\circ}, 89$	Eau ($c = 4$)	PURDIE et MARSHALL (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 218; 1893).
Cinchonine (oxalate de). (<i>Cinch.</i>) ² C ² H ² O ⁴ + 2 H ² O	$[\alpha]_D^{15} + [165, 46 - 0, 763c]$ Alc. 1 vol., Chlorof. 2 vol. ($c = 1 \text{ à } 3$)		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 230; 1875).
Cinchonine (phénylglycolate de). <i>Cinch.</i> C ⁸ H ⁸ O ³	$[\alpha]_D^{20} + 153^{\circ}, 91$ (de l'ac. droit) $[\alpha]_D^{20} + 91^{\circ}, 64$ (de l'ac. gauche)	Alc., 1 vol.) Chlor. 2 vol.) ($p = 1, 945$)	LEWKOWITSCH (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVI, p. 1568; 1883).
Cinchonine (i-propylphénylglycolate de). <i>Cinch.</i> C ¹¹ H ¹⁴ O ³	$[\alpha]_D^{13} + 136^{\circ}, 8$ (de l'ac. droit) $[\alpha]_D^{14} + 83^{\circ}, 4$ (de l'ac. gauche)	Alcool ($c = 2, 30$) Id. ($c = 1, 33$)	FILETTI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (II), p. 395; 1892).
Cinchonine (séléniate de). (<i>Cinch.</i>) ² SeO ³ H ² + 2 H ² O	$[\alpha]_D + 164^{\circ}, 5$	Eau	WYROUBOFF (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 73; 1891).
Id. (alcoolate de). (<i>Cinch.</i>) ² SeO ³ H ² + C ² H ⁶ O	$[\alpha]_D + 182^{\circ}, 5$	Alcool	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchonine (sulfate acide de). <i>Cinch.</i> $\text{SO}^4\text{H}^2 + 3\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} + 176^{\circ}, 6$	Eau et 20 % HCl ($c = 10$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> t. CCV, p. 210; 1880).
Cinchonine (sulfate neutre de). (<i>Cinch.</i>) $^2 \text{SO}^4\text{H}^2 + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 169^{\circ}$ $+ 191^{\circ}$ $+ 193^{\circ}$	Eau ($p = 1,4$) Alcool ($p = 2,3$) Id. ($p = 5,5$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 65; 1873).
	$[\alpha]_D^{15} + 200^{\circ}, 50$ $+ 214^{\circ}, 40$ $+ 210^{\circ}, 24$	Alcool ($c = 5$) Eau + SO^4H^2 (id.) Eau + $6\text{SO}^4\text{H}^2$ (id.)	HESSE (<i>Id.</i> , p. 258; 1873).
	$[\alpha]_D^{15} + [170,3 - 0,855c]$ Eau ($c = 1$ à $1,8$) $[\alpha]_D^{15} + [193,29 - 0,374c]$ Alcool 97 % ($c = 3$ à 10) $[\alpha]_D^{15} + 202^{\circ}, 95$ $+ 204^{\circ}, 14$ $+ 185^{\circ}, 25$	Alcool 80 % ($c = 2$) Alcool 60 % (id.) Alcool 1 vol. } (id.) Chlorof. 2 vol. }	<i>Id.</i> , t. CLXXVI, p. 231; 1875.
	$[\alpha]_D^{15} + [219,10 - 1,85c]$ Eau + $2,5\text{SO}^4\text{H}^2$ ($c = 0,5$ à 6)		<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 145; 1876.
	$[\alpha]_D + 167^{\circ}$	Eau	WYROUBOFF (<i>loc. cit.</i> , p. 73).
Id. (alcoolate de). (<i>Cinch.</i>) $^2 \text{SO}^4\text{H}^2 + \text{C}^2\text{H}^5\text{O}$	$[\alpha]_D + 185^{\circ}, 0$	Alcool	<i>Id.</i>
Cinchonine (d.-tartrate de). <i>Cinch.</i> $\text{C}^4\text{H}^8\text{O}^6$	$[\alpha]_D + 167^{\circ}, 64$	Eau ($c = 2,61$)	HAMMERSCHMIDT (<i>Inaug. Dissert.</i> , Berlin; 1889).
Cinchonine (d.-tartrate d'antimonyle et). $\text{CF}(\text{SbO})^2(\text{C}^4\text{H}^8\text{O}^6)^2 + 5\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 180^{\circ}, 8$	Eau ($c = 1$ à $2,4$)	TRAUBE (<i>N. Jahrb. f. Min.</i> , Beil.-B. XI, p. 626; 1898).
Cinchoténicine. $\text{C}^{18}\text{H}^{20}\text{Az}^2\text{O}^3$	$[\alpha]_D^{15} + 0^{\circ}, 9$	Eau ($c = 2,61$)	HESSE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XI, p. 1981; 1878).
Cinchoténidine. $\text{C}^{18}\text{H}^{20}\text{Az}^2\text{O}^3$	$[\alpha]_D - 189^{\circ}$ (app.)	Eau ($c = 0,21$)	SKRAUP et VORTMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXCVII, p. 240; 1879).
	$[\alpha]_D^{15} - 201^{\circ}, 4$	Eau + 3HCl ($c = 5$)	HESSE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIV, p. 1893; 1881).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cinchoténine. $C^{16}H^{20}Az^2O^3 + 3H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 115^{\circ},5$ $+ 175^{\circ},5$	Alcool 1 vol. Chlorof. 2 vol. } ($c = 2$) Eau + 2 SO^4H^2 ($c = 2$)	HESSK (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 233; 1875).
Cinnamène. C^8H^8 (du styrax)	$[\alpha]_D - 3^{\circ},1$ à $3^{\circ},4$		BERTHELOT (<i>C. R.</i> , t. LXXXII, p. 441; 1876).
Cinnamène (méta-). (C^8H^8) ^x	$[\alpha]_D - 2^{\circ},2$		<i>Id.</i> , t. LXXXV, p. 1190; 1877.
Cinnamidènegamphre. $C^{19}H^{22}O =$ $C^8H^{14} \begin{cases} C=CH.CH=CH.C^6H^5 \\ \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D + 186^{\circ},46$ $+ 185^{\circ},46$	Toluène ($c = 6,7$) Id. ($c = 13,3$)	HALLER (<i>Dict. de Würtz</i> , 2 ^e suppl., t. I, p. 903).
Cinnamique (dibromure d'acide). Voir Phényldibromopropionique (acide).			
Cinnamylcocaïne. $C^{19}H^{23}AzO^4$	$[\alpha]_D^{15} - 4^{\circ},7$	Chloroforme ($c = 10$)	HESSK (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 185; 1892).
Cinnamylcocaïne (chlorhydrate de). ($C^{19}H^{23}AzO^4$)HCl	$[\alpha]_D^{15} - 104^{\circ},1$	Eau ($c = 66$)	<i>Id.</i>
Cinnamylecgonine méthylique. Voir Cinnamylcocaïne.			
Citronnellal (citronnellone) $C^{10}H^{18}O$ [de l'huile de citronnelle:]	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ},83$	Pur. $d^{20} = 0,856$	PODGE (<i>Amer. chem. J.</i> , t. XII, p. 553; 1890).
[de l'huile d'eucalyptus]	$[\alpha]_D^{20} + 8^{\circ},18$	Pur. $d^{20} = 0,871$	KREMER (<i>Amer. chem. J.</i> , t. XIV, p. 204; 1892).
	$[\alpha]_D^{15} + 12^{\circ},50$	Pur. $d^{15} = 0,8538$	TIRMANN et SCHMIDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 905; 1896).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Citronnellique (acide). $C^{10}H^{18}O^2 = C^9H^{17}.COOH$ (de d.-citronnellol)	$[\alpha]_D^{20} + 6^{\circ},5$	Pur. $d^{20} = 0,9308$	TIEMANN et SCHMIDT (<i>Id.</i> , t. XXX, p. 37; 1897).
l.-Id. (de rhodinol)	$[\alpha]_D^{20} - 6^{\circ},7$	Pur. [$d = 0,931$ (admis)]	
d.-Citronnellol. $C^{10}H^{20}O$ (d.-rhodinol)	$[\alpha]_D^{18} + 1^{\circ},9$	Pur. $d^0 = 0,902$	BARBIER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 1004; 1893).
	$[\alpha]_D^{17,5} + 4^{\circ},0$	Pur. $d_4^{17,5} = 0,8565$	TIEMANN et SCHMIDT (<i>loc. cit.</i> , t. XXIX).
l.-Citronnellol. Voir Rhodinol.			
d.-Citronnellol (acétate de). $C^{10}H^{18}O(C^2H^3O)$	$[\alpha]_D^{17,5} + 2^{\circ},37$	Pur. $d_4^{17,5} = 0,8928$	<i>Id.</i>
l.-Cocaïne. $C^{17}H^{21}AzO^1$	$[\alpha]_D^{20} - [15,827 + 0,00585q]$ Chloroforme ($q = 75$ à 90)		ANTRICK (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, p. 310; 1887).
l.-Cocaïne (chlorhydrate de). ($C^{17}H^{21}AzO^1$) H Cl	$[\alpha]_D^{20} - [52,18 + 0,1588q]$ ($q = 75$ à 95) $- [67,98 - 0,1583c]$ ($c = 5$ à 25) Alcool 40° ; Eau 60°		<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D - 71^{\circ},94$ $- 69^{\circ},15$ $- 69^{\circ},43$ $- 68^{\circ},60$	Eau ($c = 2,71$) Id. ($c = 8$) Alcool 40° Eau 60° ($c = 2$) Alcool 80° Eau 20° (id.)	HÉRISSEY (<i>J. de Pharm. et Ch.</i> (6 ^e s.), t. VII, p. 59; 1898).
d.-Cocaïne (chlorhydrate de). ($C^{17}H^{21}AzO^1$) H Cl	$[\alpha]_D + 40^{\circ}$ (app.)	Alcool 40° Eau 60° ($c = 1,9$)	WÜLLNER in EINHORN et MARQUARDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 468; 1890).
Codéïne. $C^{18}H^{21}AzO^3 + H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 135^{\circ},8$ $- 137^{\circ},75$ $- 111^{\circ},5$	Alcool 97% ($c = 1$ à 8) Alcool 80% ($c = 2$) Chlorof. ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 191; 1875).
	$[\alpha]_D^{20} - 143^{\circ},3$ $- 141^{\circ},1$	Alcool [$c = 2,18$ (anh.)] Id. [$c = 3,93$ (id.)]	TYKOCINER (<i>Inaug. Dissert.</i> , Freiburg: 1882).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 909

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cod. naturelle. Id. artificielle.	$[\alpha]_D - 133^{\circ}, 18$ $- 130^{\circ}, 34$	Alcool ($c = 1,29$)	GRIMAUD (C. R., t. XCH, p. 1228; 1881).

Action des acides en solutions aqueuses.[$c = 1,70$ (anh.)] [$t = 20^{\circ}$] n molécules acide pour 1 molécule base.

n.	ACIDES							
	chlorhydrique.	azotique.	formique.	acétique.	sulfurique.	oxalique.	arsénique.	citrique.
0,5	"	"	"	"	-134,4	-134,0	"	"
1	-134,4	-134,3	-135,4	-135,2	-134,3	-134,3	-134,1	-133,8
2	-134,3	-134,3	-135,3	-135,2	-133,9	-134,0	-134,0	-133,3
3	-134,3	-134,1	-135,2	-135,1	-133,5	-134,0	-134,0	-133,0
4	-134,1	-134,0	-135,2	-135,2	"	"	-133,8	-132,7
5	"	"	"	"	"	-133,8	"	"
6	-133,6	-133,1	"	-135,0	-133,3	"	"	-132,2
8	"	"	"	"	"	-133,8	"	"
10	-133,3	-132,2	-134,6	-134,9	-132,2	-132,8	-133,5	"
20	-132,5	"	-134,4	-134,6	-130,3	"	"	-130,6
30	-131,3	"	-134,4	-134,5	-129,1	"	-132,7	-128,8

TYKOCINER (loc. cit.).

Codéine (chlorhydrate de).	$[\alpha]_D^{25} - 108^{\circ}, 18$ $- 105^{\circ}, 22$	Eau ($c = 2$) Eau + 10 HCl (id.)	HESSE (Lieb. Ann., t. CLXXVI, p. 192; 1875).
Cod. HCl \rightarrow 2 H ₂ O	$- 108^{\circ}, 0$	Alcool 80 % (id.)	
(de Cod. naturelle)	$[\alpha]_D - 111^{\circ}, 6$		DOTT (Pharm. J. Trans. (3 ^e s.), t. XII, p. 1009; 1882).
(de Cod. artificielle)	$- 109^{\circ}, 9$		

Codéine (iodométhylate de). Voir Méthylcodéine (iodure de).

Codéine (sulfate de).	$[\alpha]_D^{15} - 101^{\circ}, 2$ $[\alpha]_D^{25} - 100^{\circ}, 9$ $[\alpha]_D^{25} - 100^{\circ}, 7$	Eau ($c = 3$) Id. Id. ($c = 2$)	HESSE (Lieb. Ann., t. CLXXVI, p. 192; 1875).
(Cod. $\frac{1}{2}$ SO ₄ H ₂ + 5 H ₂ O)			

Conchairamidine. C ₂₂ H ₂₆ N ₂ O	$[\alpha]_D - 60^{\circ}$	Alcool 97 % ($c = 3$)	HESSE (Lieb. Ann., t. CCXXV, p. 286; 1881).
--	---------------------------	-------------------------	---

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Conchairamine. $C^{22}H^{26}Az^2O^4$	$[\alpha]_D + 68^{\circ}, 4$	Alcool 97 % ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 248.
Concusconine. $C^{23}H^{28}Az^2O^2$	$[\alpha]_D + 40^{\circ}, 8$	Id. ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 236. [<i>Id.</i> (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVI, p. 61; 1883).]
Concusconine (α-méthyl- sulfate de). $(C^{23}H^{28}Az^2O^2)SO^4(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 73^{\circ}$	Eau ($c = 3,76$)	<i>Id.</i> , p. 241.
δ-Conicéine. $C^8H^{15}Az$	$[\alpha]_D - 8^{\circ}, 7$	Pur. $d^{23} = 0,8976$	LELLMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLIX, p. 299; 1890).
ϵ-Conicéine. $C^8H^{15}Az$	$[\alpha]_D + 47^{\circ}(\text{app.})$	Pur. $d = 0,9$ (admis)	<i>Id.</i> , p. 203.
d-Conicine. $C^8H^{11}Az$	$[\alpha]_D^{15} + 17^{\circ}, 9$	Pur. $d^{15} = 0,873$	SCHIFF (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 9; 1873).
Id. naturelle. Id. artif. (dédoublément de α -Propylpipéridine).	$[\alpha]_D^{20} + 13^{\circ}, 79$ $+ 13^{\circ}, 87$	Pur. $d^{20} = 0,845$	LADENBURG (<i>C. R.</i> , t. CIII, p. 876; 1886).
	$[\alpha]_D^{19} + 15^{\circ}, 7$	Pur. $d^{19} = 0,8438$	WOLFFENSTEIN (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 2612; 1894).
Id. (pure sans Isoconicine).	$[\alpha]_D^{23} + 18^{\circ}, 3$	Pur. $d^{23} = 0,8438$	LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXVII, p. 3062; 1894).
	$[\alpha]_D^{23} + 13^{\circ}, 51$ $[\alpha]_D^{24} + 9^{\circ}, 54$ $[\alpha]_D^{22} + 9^{\circ}, 77$ $[\alpha]_D^{23} + 11^{\circ}, 14$ $[\alpha]_D^{24} + 8^{\circ}, 12$ $[\alpha]_D^{23} + 8^{\circ}, 70$ $[\alpha]_D^{26} + 9^{\circ}, 98$ $[\alpha]_D^{26} + 1^{\circ}, 21(?)$	Pur Benzène ($c = 13,09$) Id. ($c = 20,46$) Id. ($c = 33,29$) Alcool ($c = 10,84$) Id. ($c = 15,17$) Id. ($c = 44,69$) Eau ($c = 1,07$)	ZECCHINI (<i>R. C. d. Lincei</i> , t. II (2 ^e sem.), p. 172; 1893).
Conicine (acétate de). <i>Con.</i> $C^2H^4O^2$	$[\alpha]_D^{26} + 3^{\circ}, 63$ $[\alpha]_D^{25} + 2^{\circ}, 35$ $[\alpha]_D^{27} + 1^{\circ}, 16$	Benzène ($c = 22,85$) Alcool ($c = 21,90$) Eau ($c = 31,94$)	<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 911

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Conicine (bromhydrate de). <i>Con.</i> H Br	$[\alpha]_D^{25} + 4^{\circ}, 28$ $[\alpha]_D^{26} + 0^{\circ}, 27$	Alcool ($c = 6,05$) Eau ($c = 11,89$)	<i>Id.</i>
Conicine (chlorhydrate de). <i>Con.</i> H Cl	$[\alpha]_D^{25} + 4^{\circ}, 56$ $[\alpha]_D^{26} + 0^{\circ}, 27$	Alcool ($c = 6,72$) Eau ($c = 11,46$)	<i>Id.</i>
Conicine (sulfate d'aluminium et). (<i>Con.</i>) $^2\text{SO}^4\text{H}^2$ + (SO^4) $^3\text{Al}^3$ + $2\frac{1}{2}\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 0^{\circ}, 68$	Eau ($c = 46$)	TRAUBE (<i>N. Jahrb. f. Min., Beil.-B.</i> IX, p. 628; 1894).
Conicine (sulfate de fer et). (<i>Con.</i>) $^2\text{SO}^4\text{H}^2$ + (SO^4) $^3\text{Fe}^3$ + $2\frac{1}{2}\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D + 0^{\circ}, 53$	Eau ($c = 66,8$)	<i>Id.</i>
-conicine (Iso-). $\text{C}^8\text{H}^{17}\text{Az}$	$[\alpha]_D + 8^{\circ}, 19$	Pur. $d^{20} = 0,8425$	LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 854; 1893).
Conicinephényluréthane. $\text{C}^{15}\text{H}^{21}\text{AzO}^2 =$ $\text{C}^8\text{H}^{16}\text{Az.CO.OC}^6\text{H}^5$	$[\alpha]_D + 3^{\circ}, 66$	Alcool	CAZENNEVE et MOREAU (<i>C. R.</i> , t. CXXVI, p. 481; 1898).
Coniférine. $\text{C}^{16}\text{H}^{22}\text{O}^8 + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{20} - 66^{\circ}, 90$	Eau ($p = 0,62$) (anhydre)	WEOSCHREIDER in TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 1600; 1885).
Conquinamine. $\text{C}^{19}\text{H}^{24}\text{Az}^2\text{O}^2$	$[\alpha]_D^{15} + [205,8 - 1,92c + 0,328c^2]$ Alcool absolu ($c = 0,8$ à 5) $[\alpha]_D^{15} + [177,6 - 2,17c]$ Chloroforme ($c = 0,8$ à 3) $[\alpha]_D^{15} + [185,1 + 1,68c - 6,93\sqrt{c}]$ Benzène ($c = 0,89$ à $3,5$) $[\alpha]_D^{15} + 192^{\circ}, 7$ + $190^{\circ}, 6$ + $188^{\circ}, 5$ (moy.) + $190^{\circ}, 6$ - $190^{\circ}, 3$	Éther abs. ($c = 0,77$) <i>Id.</i> ($c = 1,15$) <i>Id.</i> ($c = 1,57$) <i>Id.</i> ($c = 3,05$) <i>Id.</i> ($c = 4,65$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCIX, p. 46; 1881). [<i>Id.</i> (<i>Arch. Néerl.</i> , t. XV; 1880.)] Formules calculées d'après les nombres de l'auteur.
(Voir la suite au verso.)			

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{15} + 204^{\circ},6$ + $184^{\circ},5$ + $229^{\circ},1$ - $230^{\circ},0$	Alc. 97 % (c = 2) Chlorof. (id.) Eau + HCl (id.) Eau + 3 HCl (c = 2 à 4)	HUSSK (Lieb. Ann., t. CCIX, p. 68; 1881). [Id. (Ber. d. D. ch. Ges., t. X, p. 2156; 1877).]

Action des acides en solutions aqueuses.

(c = 1,56)(t = 15°C) n moléc. acide pour 1 mol. base.

ACIDES.	n = 0,5.	n = 1.	n = 2.	n = 4.	n = 10.	n = 20.
Ac. chlorhydrique....	"	+226,3	+226,8	+227,8	(+226,6)	+225,9
Ac. bromhydrique....	"	+228,3	+228,4	+227,8	"	"
Ac. formique.....	"	+226,3	+227,8	+227,2	+227,1	+226,8
Ac. acétique.....	"	+228,3	+228,4	+229,0	+228,8	+228,4
Ac. sulfurique.....	+228,5	+229,1	+229,2	+227,9	+227,2	"
Ac. oxalique.....	+227,5	+228,0	+228,0	+227,5	(+227,1)	"
ACIDE.	n = 1.	n = 3.	n = 5.	n = 8.		
Ac. phosphorique....	+227,0	+228,9	+227,9	+227,9		

OUDEMANS (Rec. Trav. chim. d. P. B., t. I, p. 23; 1882).

[Les nombres entre () sont tirés par interpolation des nombres de l'auteur.]

Conquinamine (acétate de). Cong. C ² H ¹ O ²	$[\alpha]_D^{16} + 181^{\circ},0$ + $179^{\circ},0$	Alc. abs. (c = 0,92) Id. (c = 1,84)	OUDEMANS (Lieb. Ann., t. CCIX, p. 46; 1881).
Conquinamine (azotate de). Cong. Az(O ³ H	$[\alpha]_D^{16} + 190^{\circ},0$	Alc. abs. (c = 1,27)	Id.
Conquinamine (bromby- drate de). Cong. H Br	$[\alpha]_D^{16} + 182^{\circ},7$ + $181^{\circ},0$	Alc. abs. (c = 1,16) Id. (c = 1,99)	Id.
Conquinamine (chlo- rate de). Cong. ClO ³ H	$[\alpha]_D^{16} + 184^{\circ},0$	Alc. abs. (c = 0,915)	Id.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOLS. 913

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Conquinamine (chlorhydrate de). <i>Conq. HCl</i>	$[\alpha]_D^{15} + 206^{\circ},4$ $+ 205^{\circ},3$	Alc. 97 % ($c = 4$) Eau (id.)	HERSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCIX, p. 68; 1881).
Conquinamine (formiate de). <i>Conq. CH³O²</i>	$[\alpha]_D^{16} + 195^{\circ},8$ $+ 193^{\circ},0$	Alc. abs. ($c = 0,88$) Id. ($c = 1,785$)	OUDEMANS (<i>loc. cit.</i>).
Conquinamine (iodhydrate de). <i>Conq. HI</i>	$[\alpha]_D^{16} + 162^{\circ},8$ $+ 162^{\circ},9$	Alc. abs. ($c = 1,01$) Id. ($c = 2,21$)	<i>Id.</i>
Conquinamine (oxalate de). <i>Conq. C²H²O⁴ + 3 H²O</i>	$[\alpha]_D^{16} + 163^{\circ},0$ $+ 162^{\circ},6$	Alc. abs. ($c = 1,03$) Id. ($c = 1,525$)	<i>Id.</i>
Conquinamine (perchlorate de). <i>Conq. ClO⁴H</i>	$[\alpha]_D^{16} + 175^{\circ},4$ $+ 175^{\circ},0$	Alc. abs. ($c = 0,71$) Id. ($c = 1,48$)	<i>Id.</i>
Conquinine. Voir Quinidine.			
Convallamarine. <i>C²³H¹⁴O¹²</i>	$[\alpha]_D - 55^{\circ}$	Alcool	TANRET [<i>Pharm. J. Trans.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 423; 1882].
Convolvuline. <i>C²²H⁴²O¹⁶ (?)</i>	$[\alpha]_D - 36^{\circ},9$	Alcool	KROMER (<i>Pharm. Z. f. Russland</i> , t. XXXIII; 1894).
	$[\alpha]_D - 37^{\circ},5$ (app.)	Alcool ($p = 3$)	TAVERNE (<i>Rec. Trav. ch. d. P. B.</i> , t. XIII, p. 194; 1894).
d.-Copellidine. <i>C⁸H¹⁷Az</i>	$[\alpha]_D^{15} + 36^{\circ},93$	Pur. $d^{15} = 0,8375$	LEVY et WOLFFENSTEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 1959; 1896).
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{15} - 16^{\circ},26$	$d^{15} = 0,8347$	<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. XXVIII, p. 2271; 1895).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-----------------	----------------------------------	-----------------------	---------------

-copellidine (Iso-). Voir Isocopellidine.

Coprostérine. $C^{25}H^{44}O$	$[\alpha]_D + 24^\circ$	Éther ($c = 15,2$)	BONDZYŃSKI et HUMNICKI (<i>Zetts. f. physiol. Ch.</i> , t. XXII, p. 396; 1896).
Coriandrol. $C^{16}H^{22}O$	$[\alpha]_D^{20} + 15^\circ,02$	Pur. $d = 0,882$	BARBIER (<i>C. R.</i> , t. CXVI, p. 1460; 1893).
Corydaline. $C^{22}H^{27}AzO^1$	$[\alpha]_D + 300^\circ,1$ $[\alpha]_D^{20} + 311^\circ,0$ $+ 309^\circ,5$	Chlorof. ($c = 6,55$) Alcool ($p = 0,95$) Id. ($p = 1,02$)	FREUND et JOSEPHI (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCLXXVII, p. 6; 1893). DOBBIE et LAUDER (<i>J. of</i> <i>chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 17; 1895).
Cotinine. $C^{10}H^{12}Az^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 56^\circ$	Eau ($p = 10$)	PINNER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 1865; 1894).

Cotinine dibromée. Voir Dibromocotinine.

Cristalline. Voir Globuline.

Cuminidènegamphre. $C^{26}H^{26}O =$ $C^8H^{11} \begin{cases} C = CH.C^6H^4.C^3H^3 \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D + 401^\circ,41$ $+ 402^\circ,22$ $+ 424^\circ,02$	Toluène ($c = 7,05$) Id. ($c = 14,1$) Alcool (?) ($c = 3,5$)	HALLER (<i>Dict. de Würtz</i> (2 ^e supp.), t. I, p. 903).
Cuminyllcamphre. $C^{26}H^{26}O =$ $C^8H^{11} \begin{cases} CH.CH^2.C^6H^4.C^3H^3 \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D + 90^\circ,27$	Toluène ($c = 7,1$)	<i>Id.</i> p. 902.
Cupréine. $C^{19}H^{22}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{17} - [176,8 - 1,93c]$ $[\alpha]_D^{16} - 175^\circ,3$ $[\alpha]_D - 173^\circ,3$	Alc. abs. ($c = 0,69 \text{ à } 1,8$) Alc. 97 % ($c = 1,5$) Alc. abs.	OUDEMANS (<i>Rec. Trav.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. VIII, p. 153; 1889). [Calculé d'après les nom- bres de l'auteur]. GRIMAUDET ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. CXII, p. 1364; 1891).

Action des bases.

Sol. aqueuses (n moléc. base pour 1 cupréine).

BASES.	$n = 1.$	$n = 2.$	$n = 6.$	$n = 12.$	$c.$	$(t = 17^{\circ})$
Potasse.....	$-207,3$	$-205,9$	$-198,8$	$-194,0$	1,34	
Soude.....	$-203,0$	$-202,1$	$-197,9$	$-190,0$	1,63	
Lithine.....	$-205,7$	$-205,0$	"	"	1,52	
Baryte.....	$-201,3$	$[-197,3 (n = 5)]$	"	"	1,64	

	$n = 48.$	$n = 132.$	$n = 180.$	$c = 1,56 (t = 17^{\circ})$
Ammoniaque.....	$217,6$	$-221,1$	$-227,3$	

Alcool 95 % + 1 mol. potasse.....	$-310,2$	$c = 1,53 (t = 17^{\circ})$
Id. id. soude.....	$-310,5$	
Alcool 90 % + 2 mol. potasse.....	$-344,4$	$c = 1,53 (t = 17^{\circ})$
Id. id. soude.....	$-345,6$	

OUDEMANS (*Rec. Trav. chim. d. P. B.*, t. IX, p. 177; 1890).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cupréine (azotate acide de). <i>Cup.</i> $(\text{AzO}^2\text{H})^2 + \text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{17} - 197^\circ,4$ $- 193^\circ,4$ $- 188^\circ,9$ $- 189^\circ,8$ $- 188^\circ,9$	Eau ($c = 1,28$) Id. ($c = 2,35$) Id. ($c = 3,82$) Id. ($c = 5,04$) Id. ($c = 6,55$)	OUDEMANS (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. VIII, p. 162; 1889).
Cupréine (azotate neutre de). <i>Cup.</i> $\text{AzO}^2\text{H} + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{17} - 138^\circ,4$	Eau ($c = 1,13$)	<i>Id.</i> p. 160.
Cupréine (bromhydrate acide de). <i>Cup.</i> 2HBr	$[\alpha]_D^{17} - 189^\circ,0$ $- 184^\circ,6$ $- 176^\circ,4$	Eau ($c = 1,56$) Id. ($c = 2,99$) Id. ($c = 7,01$)	<i>Id.</i> p. 158.
Cupréine (bromhydrate neutre de). <i>Cup.</i> $\text{HBr} - \text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{17} - 145^\circ,8$ $- 144^\circ,8$ $[\alpha]_D^{17} - 139^\circ,2$ $- 137^\circ,3$	Eau ($c = 0,49$) Id. ($c = 1,18$) Alc. abs. ($c = 1,43$) Id. ($c = 1,69$)	<i>Id.</i> p. 157.
Cupréine (chlorate de). <i>Cup.</i> ClO^3H	$[\alpha]_D^{17} - 144^\circ,9$	Eau ($c = 1,03$)	<i>Id.</i> p. 161.

D.

58

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cupréine (chlorhydrate acide de). <i>Cup.</i> 2 HCl + 2 H ₂ O	$[\alpha]_D^{25}$ — 211°,0 — 210°,6 — 206°,0 — 200°,4 — 191°,1 $[\alpha]_D^{15}$ — 210°,8 — 210°,2 — 205°,5 — 199°,5 — 194°,0	Eau (c = 1,19) Id. (c = 2,51) Id. (c = 4,69) Id. (c = 8,59) Id. (c = 17,28) Eau + 1 m. HCl (c = 2,1) Id. + 2 id. (id.) Id. + 5 id. (id.) Id. + 10 id. (id.) Id. + 20 id. (id.)	<i>Id.</i> , p. 156.
Cupréine (chlorhydrate neutre de). <i>Cup.</i> HCl + H ₂ O	$[\alpha]_D^{25}$ — 157°,1 — 154°,8 $[\alpha]_D^{15}$ — 169°,7 — 167°,3	Eau (c = 0,57) Id. (c = 0,87) Alc. abs. (c = 0,93) id. (c = 1,42)	<i>Id.</i> , p. 154.
Cupréine (formiate de). <i>Cup.</i> CH ₃ O ²	$[\alpha]_D^{17}$ — 163°,8	Eau (c = 0,48)	<i>Id.</i> , p. 167.
Cupréine (iodhydrate acide de). <i>Cup.</i> 2 HI	$[\alpha]_D^{15}$ — 151°,2 — 147°,6	Eau (c = 1,50) Id. (c = 4,49)	<i>Id.</i> , p. 159.
Cupréine (iodhydrate neutre de). <i>Cup.</i> HI	$[\alpha]_D^{15}$ — 126°,3 — 128°,3	Eau (c = 0,80) Alc. abs. (c = 0,98)	<i>Id.</i> , p. 158.
Cupréine (sulfate de). <i>Cup.</i> SO ₃ H ² + 2 H ₂ O	$[\alpha]_D^{15}$ — 202°,4 — 196°,9 moyenne — 197°,4 — 199°,7 moyenne — 197°,0 — 196°,1 $[\alpha]_D^{15}$ — 234°,1	Eau (c = 0,905) Id. (c = 1,10) moy. Id. (c = 1,44) Id. (c = 1,58) moy. Id. (c = 2,13) Id. (c = 2,77)	<i>Id.</i> , p. 166.
		HCl étendu	GRIMAUX et ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. CXII, p. 1364; 1891).

Cupréinequinine. Voir **Homoquinine.**

Cupréol. $C^{20}H^{31}O + H^2O$	$[\alpha]_D^{15}$ — 37°,5	Chlorof. (c = 3,16)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXVIII, p. 291; 1883).
---	---------------------------	---------------------	---

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 917

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cusconine. $(C^{23}H^{26}Az^2O^4 + 2H^2O)$	$[\alpha]_D^{25} - 27^{\circ}, 11$ — $26^{\circ}, 80$ — $54^{\circ}, 32$ — $71^{\circ}, 81$	Éther ($c = 1$) Id. ($c = 2$) Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 HCl ($c = 0,5$)	Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXV, p. 303; 1877).
Cyanocampholate de baryum. $(C^{11}H^{16}AzO^2)^2Ba + 6H^2O$	$[\alpha]_D + 67^{\circ}, 4$	Eau ($c = 9,69$)	MINGUIN [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. XXX, p. 527; 1893].
Cyanocampholate de sodium. $C^{11}H^{15}AzO^2.Na =$ $C^8H^{11} \begin{array}{l} \diagup CH^3.CAz \\ \diagdown COONa \end{array} + \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D + 52^{\circ}, 47$	Alcool ($c = 16,2$)	<i>Id.</i> , p. 525.
Cyanocampholate benzylique. $C^{18}H^{23}AzO^2 =$ $C^8H^{11} \begin{array}{l} \diagup CH^3.CAz \\ \diagdown COOC^7H^7 \end{array}$	$[\alpha]_D + 43^{\circ}, 8$	Toluène ($c = 28,5$)	<i>Id.</i> , p. 525.
Cyanocampholate naphtylique. $C^{21}H^{25}AzO^2 =$ $C^8H^{11} \begin{array}{l} \diagup CH^3.CAz \\ \diagdown COOC^{10}H^7 \end{array}$	$[\alpha]_D + 17^{\circ}, 7$	Toluène ($c = 16$)	<i>Id.</i> , p. 521.
Cyanocampholate phénylique. $C^{17}H^{21}AzO^2 =$ $C^8H^{11} \begin{array}{l} \diagup CH^3.CAz \\ \diagdown COOC^6H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D + 26^{\circ}, 66$	Alcool ($c = 7$)	<i>Id.</i> , p. 519.
Cyanocampholique (acide). $C^{11}H^{15}AzO^2 = C^8H^{11} \begin{array}{l} \diagup CH^3.CAz \\ \diagdown COOH \end{array}$	$[\alpha]_D + 64^{\circ}, 41$	Alcool ($c = 9,75$)	<i>Id.</i> , p. 524.

Cyanocamphre. Voir Camphre cyané.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Cyanolauronique (acide). $C^{16}H^{15}AzO^2 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} CAz (\alpha) \\ COOH (\beta) \end{cases}$	$[\alpha]_D + 67^\circ, 5$	Alcool ($p = 6$)	HOOGWERFF et VAN DORP (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XIV, p. 263; 1895).
	$[\alpha]_D + 67^\circ, 70$		HALLER et MINQUIN (<i>C. R.</i> , t. CXXIII, p. 218; 1896).
Cyanolauronique (anhydride). $C^{30}H^{28}Az^2O^2 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} CAz & AzC \\ CO-O-OC \end{cases} C^8H^{14}$	$[\alpha]_D + 54^\circ, 66$		<i>Id.</i>
Cyanolauronique (anilide). $C^{16}H^{29}Az^2O =$ $C^8H^{14} \begin{cases} CAz \\ CO.AzH.C^8H^5 \end{cases}$	$[\alpha]_D + 62^\circ, 6$		<i>Id.</i>
Cyclamose. $C^{12}H^{22}O^{11}$	$[\alpha]_D - 11^\circ, 40$	Alcool	MICHAUD (<i>Bull. Soc. chim.</i> , (2 ^e s.), t. XLVI, p. 303; 1886).
Id. interverti	$[\alpha]_D^{15} - 66^\circ, 54$		
Cystine. $C^8H^{12}Az^2S^2O^4 =$ $[S.C.(CH^3)(AzH^2).COOH]^2$	$[\alpha]_D - 205^\circ, 8$	HCl à 11,2 ^o / ₁₀₀ ($c = 0,84$ à 2,1)	MAUTHNER (<i>Zeits. f. phy- siol. Ch.</i> , t. VII, p. 225; 1883).
	$[\alpha]_D - 214^\circ$	HCl étendu ($c = 2,13$)	BAUMANN (<i>Zeits. f. phy- siol. Ch.</i> , t. VIII, p. 305; 1884).
	$[\alpha]_D - 142^\circ, 02$ à $-141^\circ, 22$	Ammoniaque ($c = 1$)	KÜLZ (<i>Zeits. f. Biol.</i> , t. XX, p. 9; 1884).
Cytisine. $C^{11}H^{14}Az^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 120^\circ$ $-100^\circ, 42$ $-65^\circ, 42$	Eau ($c = 2$) Alc. 90 ^o / ₁₀₀ (<i>id.</i>) Chlorof. (<i>id.</i>)	VAN DE MOER (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXIX, p. 57; 1891).
	$[\alpha]_D^{15} - 119^\circ, 57$	Eau	PARTHEIL (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXX, p. 448; 1892).
Cytisine (azotate de). $Cyt. AzO^3H + H^2O$	$[\alpha]_D^{11} - 89^\circ, 33$ $-90^\circ, 17$	Eau ($c = 2,5$) Id. ($c = 5$)	VAN DE MOER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{15} - 82^\circ, 4$	Eau	PARTHEIL (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D - 93^\circ, 43$	Eau (<i>sel anhydre</i>)	PLUGGE (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXII, p. 444; 1894).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 919

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D - 81^{\circ},48$	Eau ($p = 3,51$)	KLOSTERMANN (<i>Inaug. Dis- sert.</i> , Marburg; 1898).
Cytisine (iodhydrate de). <i>Cyt. HI</i>	$[\alpha]_D - 81^{\circ}$		PLUGGE (<i>loc. cit.</i>).
α-Déhydrocamphine. $C^{20}H^{34}Az^2O^2$	$[\alpha]_D + 50^{\circ}$	Eau	TANRET (<i>C. R.</i> , t. CIV, p. 917; 1887).
Id.- β .	$[\alpha]_D + 27^{\circ}$	Id.	
Id.- β' .	$[\alpha]_D + 8^{\circ}$	Id.	
Id. (avec oxyde mercurique). ($C^{20}H^{34}Az^2O^2$) HgO	$[\alpha]_D + 47^{\circ}$	Id.	
Déhydromorphine. Voir Pseudomorphine.			
Déhydrophotosantonique (acide). Voir -santonique (acide Déhydrophoto-).			
Desmotroposantonine. Voir -santonine (Desmotropo-).			
Désoxycholalique (acide). $C^{24}H^{40}O^4$	$[\alpha]_D + 49^{\circ},86$	Alcool ($p = 1,97$)	VAHLEN (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XXI, p. 253; 1895).
Dextrane. ($C^6H^{10}O^5$) ^r	$[\alpha]_D + [228,5 - 0,23t]$ ($t = 21^{\circ}$ à 38°)	Eau	BÉCHAMP (<i>C. R.</i> , t. XCIII, p. 78; 1881).
	$[\alpha]_D + 195^{\circ}$		KRAMER (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. X, p. 467; 1889).
(Paraisodextrane).	$[\alpha]_D + 240^{\circ}$	Lessive de soude à 5 % ($c = 4$)	WINTERSTEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 774; 1895).
Dextrines (de l'amidon).	$[\alpha]_D + 189^{\circ},98$	Eau ($p = 3$)	SCHIFFER (<i>N. Zeits. f. Rüß. Z. Ind.</i> , t. XXIX, p. 167; 1892).
I. Achroodextrine. ($C^{12}H^{20}O^{16}$) ^s - H ² O	$[\alpha]_D + 192^{\circ}$	Eau ($p = 10$)	
			LINTNER et DÜLL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 237; 1893).

NOY ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
II. Amylodextrine. ($C^{12}H^{20}O^{10}$) _n [L. et D.] [amidon soluble]	$[\alpha]_D^{20} + 211^{\circ}$	Eau (c sans influence de 0 à 10)	BÉCHAMP [Ann. de Ch. et Phys. (3 ^e s.), t. XLVIII, p. 458; 1856].
	$[\alpha]_J - 206^{\circ},8$	Eau (c = 2,53)	ZULKOWSKY [Ber. d. D. ch. Ges., t. XIII, p. 1395; 1880].
	$[\alpha]_D^{20} - 211^{\circ},5$ $+ 211^{\circ},97$	Eau (c = 2,215) (c = 4,0)	SALOMON [J. f. prakt. Ch. (2 ^e s.), t. XXVIII, p. 113; 1883].
	$[\alpha]_J + 208^{\circ},42$	Eau (c = 6)	BROWN et MORRIS (J. of chem. Soc., t. LV, p. 433; 1889).
	$[\alpha]_D + 196^{\circ}$	Eau (p = 10)	LINTNER et DÜLL (loc. cit.).
	$[\alpha]_D + 202^{\circ},0$	Eau (c = 2,5 à 4,5)	BROWN, MORRIS et MILLAR (J. of chem. Soc., t. LXXI, p. 114; 1897).
III. Érythrodestrine. ($C^{12}H^{20}O^{10}$) _n + H ₂ O	$[\alpha]_J + 207^{\circ},15$	Eau (c = 10)	SCHULZE [J. f. prakt. Ch., (2 ^e s.), t. XXVIII, p. 328; 1883].
	$[\alpha]_D + 191^{\circ},27$	Eau (p = 4,7)	SCHIFFER (loc. cit.).
	$[\alpha]_D + 196^{\circ},5$	Eau	HUPPERT (Zeits. f. physiol. Ch., t. XVIII, p. 137; 1893).
	$[\alpha]_D + 196^{\circ}$	Eau (p = 10)	LINTNER et DÜLL (loc. cit.).
IV. Maltodextrine. ($C^{12}H^{20}O^{10}$) _n + H ₂ O [Mélange de dextrine et iso- maltose, d'après Schiffer (loc. cit.)]	$[\alpha]_J + 193^{\circ},6$	Eau	BROWN et MORRIS (J. of chem. Soc., t. XLVII, p. 560; 1885). Herzfeld (Ber. d. D. ch. Ges., t. XII, p. 2120; 1879.)
Id. (du bois) Cellulodextrine.	$[\alpha]_J + 88^{\circ},9$	Eau	BÉCHAMP (C. R., t. XLII, p. 1210; 1856).
Id. (de synthèse). $C^{18}H^{30}O^{15}$ [par glucose et SO^3H^2]	$[\alpha]_D + 131^{\circ}$ à 134°	Eau	MUSCULUS et MEYER (Bull. Soc. chim. (2 ^e s.), t. XXXV, p. 368; 1881).
Id. $C^{18}H^{32}O^{16}$ [par glucose et HCl]	$[\alpha]_J + 97^{\circ},48$	Eau	GRIMAUD et LEFÈVRE (C. R., t. CIII, p. 116; 1886).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 921

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Dextrose. Voir d.-Glucose.			
Diacétylapoquinidine. $C^{19}H^{22}(C^2H^3O)^2Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} + 40^{\circ},4$ $+ 78^{\circ},4$	$\left. \begin{array}{l} \text{Alcool } 97\ \% \\ \text{Eau} + 3\ H\ Cl \end{array} \right\} (c = 2)$	Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 337; 1880).
Diacétylapoquinine. $C^{19}H^{22}(C^2H^3O)^2Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} - 61^{\circ},8$ $- 107^{\circ},5$	$\left. \begin{array}{l} \text{Alcool } 97\ \% \\ \text{Eau} + 3\ H\ Cl \end{array} \right\} (c = 2)$	<i>Id.</i> , p. 337.
Diacétylbapocinchonine. $C^{28}H^{42}(C^2H^3O)^2Az^4O^2$	$[\alpha]_D^{15} \quad 0^{\circ}$ $+ 26^{\circ},1$	$\left. \begin{array}{l} \text{Alcool } 97\ \% \\ \text{Eau} + 3\ H\ Cl \end{array} \right\} (c = 2)$	<i>Id.</i> , p. 339.
Diacétylglycérates. Voir -glycérates (Diacétyl-).			
Diacétylhydrochlorapoquinidine. $C^{19}H^{21}(C^2H^3O)^2ClAz^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} + 94^{\circ},6$	$\text{Eau} + 3\ H\ Cl\ (c = 2)$	<i>Id.</i> , p. 352.
Diacétyltartrates. Voir -tartrates (Diacétyl-).			
Diamylacétate amylique (d'am. act.) $C^{17}H^{34}O^2 =$ $(C^5H^{11})^2CH.COOC^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 13^{\circ},96$	Pur. $d_4^{20} = 0,8594$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 653; 1894).
Diamylacétate éthylique. $C^{14}H^{28}O^2 =$ $(C^5H^{11})^2CH.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} + 17^{\circ},99$	Pur. $d_4^{20} = 0,8701$	<i>Id.</i> , p. 650.
Diamylacétique (acide). $C^{12}H^{24}O^2 =$ $(C^5H^{11})^2CH.CO.OH$	$[\alpha]_D^{20} + 18^{\circ},27$	Pur. $d_4^{20} = 0,8894$	<i>Id.</i> , p. 649.
Diamylacétylacétate éthylique. $C^{16}H^{32}O^4 =$ $(C^5H^{11})^2C(C^2H^5O).COOC^2H^5$	inactif	Pur.	<i>Id.</i> , p. 651.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Diamylamine. (C ⁵ H ¹¹) ² AzH	[α] _D + 6°, 7	Pur. d ²⁰ = 0,7878	PLIMPTON (C. R., t. XCH, p. 883; 1881).
	[α] _D ¹⁸ + 5°, 59 [α] _D ^{15,5} + 85°, 5	Pur. d ¹⁸ = 0,7753	DO AMARAL [Arch. de Gen. (3 ^e pér.), t. XXXIII, p. 434; 1895].
	[α] _D ⁶⁶⁶ + 4°, 10 " " + 4°, 87 " " + 5°, 77 " " + 6°, 54 " " + 8°, 09 (t = 16° à 19°)	Pur. d = 0,777	GUYE et JORDAN (C. R., t. CXXII, p. 884; 1896). Voir Table XVII (I.E.).
Diamylamine (chlorhydrate de). (C ⁵ H ¹¹) ² AzH ² Cl	[α] _D + 12°, 7	Eau (p = 7,84)	PLIMPTON (loc. cit.).
Diamylmalonate diéthyl- lique. C ¹⁰ H ²² O ⁴ C ⁵ H ¹¹ \ C \ COOC ² H ⁵ C ⁵ H ¹¹ / C / COOC ² H ⁵	[α] _D ^{20,2} + 5°, 82	Pur. d ₄ ^{20,2} = 0,9446	WALDEN (Zeits. f. physik. Ch., t. XV, p. 652; 1894).
Diascorine (chlorhydrate de). (C ¹⁹ H ¹⁹ AzO ²)HCl + 2H ² O	[α] _D + 4°, 67	Eau	SCHÜTTE (Ned. Tijds. Pharm., t. IX, p. 131; 1897).
Dibenzoylglycérates. Voir -glycérates (Dibenzoyl-).			
Dibenzoyltartrates. Voir -tartrates (Dibenzoyl-).			
Dibromocotinine. C ¹⁰ H ¹⁰ Br ² Az ² O	[α] _D ²⁰ + 95°, 5	Alcool (p = 10)	PINNER (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXVII, p. 2869; 1894).
Dibromomenthone. C ¹⁰ H ¹⁶ Br ² O	[α] _D + 199°, 4	Chlorure de carbone CCl ⁴ (p = 3,05)	BECKMANN et EICKELBERG (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXIX, p. 419; 1896).
Dibromoshikimique (acide). C ⁷ H ¹⁰ Br ² O ²	[α] _D ¹⁶ - 58°, 4	Eau (c = 14,26)	EYKMAN (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXIV, p. 1289; 1891).
Dibromoticonine. C ¹⁰ H ⁸ Br ² Az ² O ²	[α] _D ²⁰ - 13°, 6	Alcool (p = 10)	PINNER (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXVII, p. 2869; 1894).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-----------------	----------------------------------	-----------------------	---------------

Dibutyryltartrates. Voir -tartrates (Dibutyryl-).

Dicaproyltartrates. Voir -tartrates (Dicaproyl-).

Dicinnamyltartrique (acide). Voir -tartrique (acide Dicinnamyl-).

Dichlorosantonine. Voir -santonine (Dichloro-).

Dichlorothymolglycuronique (acide). $C^{16}H^{22}Cl^2O^8$	$[\alpha]_D^{20} - 66'', 18$	Alcool	BLUM (<i>Zeits. f. physiol. Chem.</i> , t. VI, p. 514; 1882).
Dicodéinéthylène (bromure de). $(C^{14}H^{21}AzO^3)^2C^2H^4Br^2 + 4H^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 97'', 06$	Eau	GÖHLICH (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXII, p. 154; 1894).
Digitaléine. $C^{31}H^{52}O^{17} (?)$	$[\alpha]_D - 49'', 25$	Eau	HOUDAS (<i>C. R.</i> , t. CXIII, p. 648; 1891).
Digitalonique (lactone). $C^7H^{12}O^5$	$[\alpha]_D^{20} - 79'', 4$	Eau ($p = 3,33$)	KILIANI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 2117; 1892).
Digitonine. $C^{57}H^{100}O^{14} + 5H^2O$	$[\alpha]_D - 50''$	Ac. acét. à 75 % ($c = 28$)	KILIANI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 340; 1891).
Dihydrocyanocampholytique (acide-). $C^{10}H^{15}AzO^2 =$ $C^8H^{11} \begin{cases} COOH (\alpha) \\ CAz (\beta) \end{cases}$	$[\alpha]_D - 18'', 2$	Alcool ($p = 6$)	HOOGWERFF et VAN DORP (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XIV, p. 266; 1895).
Dihydrosantinique (acide). Voir -santinique (acide Dihydro-).			
Dihydrostrychnoline $(C^{21}H^{28}Az^2$	$[\alpha]_D^{20} + 10'', 5$	Chloroforme ($c = 3,04$)	TAPEL (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCL, p. 327; 1898).
Diméthylcinchonine (chlorhydrate de). $[C^{19}H^{29}(CH^3)^2Az^2O]HCl$	$[\alpha]_D^{20} + 5'', 37$	Eau + 2HCl ($c = 10$)	FREUND et ROSENSTEIN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVII, p. 283; 1893).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Diméthylène-glucoséptonique (lactone). $C^7H^8(CH^2)_2O^1(\alpha)$	$[\alpha]_D - 69^{\circ}, 5$ (app.)		WEDER et TOLLENS (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 2512; 1897).
Id. (β).	$[\alpha]_D - 101^{\circ}$		
Diméthylène-glucosonique (acide). $C^8H^{10}O^2$	$[\alpha]_D + 41^{\circ}, 1$	Eau ($c = 0,82$)	HENNEBERG et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCII, p. 34; 1896).
Diméthylène-ramnite. $C^7H^8(CH^2)_2O^2$	$[\alpha]_D + 9^{\circ}, 0$	Eau ($c = 2,4$)	WEDER et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCIX, p. 322; 1897).
(2.6) Diméthyl (3) octanonate éthylique. $C^{12}H^{22}O^3 = (CH^3)_2CH.CO.CH^2.CH^2.CH(CH^3).CH^2.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{25} + 8^{\circ}, 40$	Alcool ($p = 12,65$)	RAWITZER (<i>Inaug. Dissert.</i> , Zurich; 1896).
(2.6) Diméthyl (3) octanonate méthylique. $C^{10}H^{17}(CH^3)_3O^3$	$[\alpha]_D^{25} + 2^{\circ}, 96$ $[\alpha]_{666}^{16} + 2^{\circ}, 80$ $[\alpha]_D^{16} + 3^{\circ}, 83$ $[\alpha]_{533}^{16} + 4^{\circ}, 14$	Alcool ($p = 12,57$) Pur. $d^{16} = 0,950$	Id. GUYE et MELIKIAN (<i>C. R.</i> , t. CXXIII, p. 1291; 1896). [Voir Table XVII (I, E)].
(2.6) Diméthyl (3) octanonate propylique. $C^{10}H^{17}(C^3H^7)_2O^3$	$[\alpha]_D^{25} + 8^{\circ}, 73$ $[\alpha]_D^{25} + 7^{\circ}, 76$	Alcool ($p = 7,33$) Id. ($p = 11,25$)	RAWITZER (<i>loc. cit.</i>).
(2.6) Diméthyl (3) octonique (acide). $C^{10}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D^{25} + 10^{\circ}, 14$ $[\alpha]_{666}^{17} + 5^{\circ}, 04$	Alcool ($p = 11,80$) Pur. $d^{17} = 1,003$	Id. MELIKIAN (<i>Thèse</i> , Genève; 1896).
(2.6) Diméthyl (3) oximid-octanate éthylique. $C^{12}H^{23}AzO^3 =$ $(CH^3)_2CH.C.CH^2.CH^2.$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad AzOH$ $CH(CH^3).CH^2.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{26} + 8^{\circ}, 86$	Alcool ($p = 13,99$)	RAWITZER (<i>loc. cit.</i>).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 925

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
(2.6) Diméthyl (3) oximid- octanate méthylique. $C^{10}H^{18}(CH^3)AzO^3$	$[\alpha]_D^{25} + 14^{\circ},08$ $+ 14^{\circ},21$	Alcool ($p = 3,11$) Id. ($p = 7,45$)	Id.
(2.6) Diméthyl (3) oximid- octanate propylique. $C^{10}H^{18}(C^3H^7)AzO^3$	$[\alpha]_D^{25} + 11^{\circ},31$	Alcool ($p = 14,25$)	Id.
(2.6) Diméthyl (3) oximid- octanique (acide). $C^{10}H^{19}AzO^3$	$[\alpha]_D^{25} + 10^{\circ},12$	Alcool ($p = 11,54$)	Id.
Diméthyltétrahydroqui- noléine (chlorhydrate de). $[C^6H^4 : C^3H^4(CH^3)_2AzH]HCl$	$[\alpha]_D^{20} - 15^{\circ},6$	Eau ($p = 4,44$)	PIGININI (<i>R. C. dei Lincei</i> (3 ^e s.), t. VIII, 1 ^{er} sem., p. 364; 1898).
Dioxystéarate diéthy- lique. $C^{22}H^{42}O^6$: CHOH.(CH ²) ⁷ .COOC ² H ⁵ CHOH.(CH ²) ⁷ .COOC ² H ⁵	$[\alpha]_D - 2^{\circ},1$ $[\alpha]_D + 1^{\circ},6$	Alcool 90 % ($c = 4,18$) Id. ($c = 4,19$)	FREUNDLER (<i>Bull. Soc.</i> <i>chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 1054; 1895).
Diphénylacétyltartrates. Voir -tartrates (Diphénylacétyl-).			
Diphényléthyléno- diamine. $C^6H^5.CH.AzH^2$ $C^6H^5.CH.AzH^2$	$[\alpha]_D^{25} + 134^{\circ},8$ $[\alpha]_D - 128^{\circ},0$	Éther Id.	FEIST et ARNSTEIN (<i>Ber. d.</i> <i>D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 3167; 1895).
Dipropionyltartrates. Voir -tartrates (Dipropionyl-).			
Ditalo. Voir Échitamine.			
Ditoluyltartrates. Voir -tartrates (Ditoluyl-).			
Divaléryltartrates. Voir -tartrates (Divaléryl-).			
<i>L</i> -Ecgonine (chlorhy- drate de). $[C^8H^{13}AzO^3]HCl$	$[\alpha]_D - 57^{\circ}$	Eau	EINHORN (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXII, p. 1191; 1889).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. -d.	$[\alpha]_D^{20} - 18^{\circ},2$	Eau (c = 4,4)	KOCHER, EINHORN et MAR- QUARDT (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXIII, p. 470; 1890).
Ecgonique (acide). $C^8H^8AzO^2.CO.OH$ (de L-Ecgonine).	$[\alpha]_D^{20} - 43^{\circ},2$	Eau (c = 12,37)	LIEBERMANN (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 612; 1891).
Id. de d.-Ecgonine.	$[\alpha]_D^{20} - 49^{\circ},1$	Eau (c = 12,35)	
Échicérine. $C^{12}H^{14}O^2$	$[\alpha]_D^{20} + 63^{\circ},75$ $- 65^{\circ},75$	Éther (c = 2) Chlorof. (id.)	JOBST et HESSE (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CLXXVIII, p. 49; 1875).
Échirétine. $C^{12}H^{14}O^2$	$[\alpha]_D^{20} + 54^{\circ},8$	Éther (c = 2)	<i>Id.</i>
Échitamine. $C^{12}H^{14}Az^2O^2 - 4H^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 28^{\circ},8$	Alcool 97° (c = 2)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCIII, p. 144; 1880).
Échitéine. $C^{12}H^{14}O$	$[\alpha]_D^{20} - 88^{\circ},0$ $+ 85^{\circ},5$	Éther (c = 2) Chlorof. (id.)	JOBST et HESSE (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CLXXVIII, p. 49; 1875).
Échitine. $C^{12}H^{14}O^2$	$[\alpha]_D^{20} + 72^{\circ},7$ $+ 75^{\circ},3$	Éther (c = 2) Chlorof. (id.)	<i>Id.</i>
Élastinepeptone.	$[\alpha]_D^{20} - 87^{\circ},94$	Eau (p = 6)	HORBACZEWSKY (<i>Zeits. f.</i> <i>physiol. Ch.</i> , t. VI, p. 341; 1884).
Ergostérine. $C^{28}H^{48}O + H^2O$ (de l'ergot de seigle)	$[\alpha]_D^{20} - 114^{\circ}$	Chlorof. (c = 3,28)	TANRET (<i>C. R.</i> , t. CVIII, p. 98; 1889).
(du <i>Penicillium glaucum</i>).	$[\alpha]_D^{20} - 143^{\circ},3$		GÉRARD (<i>C. R.</i> , t. CXIV, p. 1544; 1892).
(de la levure de bière).	$[\alpha]_D^{20} - 105^{\circ}$		<i>Id.</i> , t. CXXI, p. 724; 1895).
Ergostérine (acétate de). $C^{28}H^{48}O (C^2H^3O)$	$[\alpha]_D^{20} - 80^{\circ}$		TANRET (<i>C. R.</i> , t. CVIII, p. 98; 1889).
Ergostérine (butyrate de). $C^{28}H^{48}O (C^4H^7O)$	$[\alpha]_D^{20} - 57^{\circ}$		<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

927

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Ergostérine (formiate de). $C^{26}H^{39}O(CHO)$	$[\alpha]_D - 93^{\circ},4$		<i>Id.</i>
Ergotinine. $C^{32}H^{40}Az^4O^6$	$[\alpha]_D + 335^{\circ}$ $+ 100^{\circ}$ $+ 137^{\circ},5$	Alcool ($c = 0,5$) Sol. acide Sol. potassique	TANRET [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XVII, p. 507; 1879].
Érythrocellulose (de la levure). $(C^6H^{10}O^5)^n$	$[\alpha]_D + 173^{\circ},7$	Eau	SALKOWSKI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 3326; 1894).
Érythrodextrine. Voir Dextrine.			
Ésérine. $C^{15}H^{21}Az^2O^2$	$[\alpha]_D - 82^{\circ}$ $- 89^{\circ}$ $- 120^{\circ}$	Chlorof. ($c = 2,5$) Alcool 98 % (<i>id.</i>) Benzène ou toluène (<i>id.</i>)	PETIT ET POŁONOWSKI [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 1009].
Ésérine (benzoate de). <i>Es.</i> $C^6H^5.CO.OH$	$[\alpha]_D - 98^{\circ},1$	Alc. 98 % ($c = 1,87$)	<i>Id.</i> , p. 1010.
Ésérine (citrate ac. de). <i>Es.</i> $C^6H^8O^7$	$[\alpha]_D - 74^{\circ},5$	Alcool 98 %	<i>Id.</i>
Ésérine (p.-crésotinate de). <i>Es.</i> $C^6H^3(COOH)(OH)(CH^3)$ (1) (2) (3)	$[\alpha]_D - 79^{\circ},6$	Alc. 98 % ($c = 2,323$)	<i>Id.</i>
Ésérine (iodométhylate de). <i>Es.</i> CH^3I	$[\alpha]_D - 110^{\circ}$	Alc. 98 % ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 1015.
Éthosaligénylcamphre. $C^{19}H^{26}O^2 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} CH_2.C^6H^4.OC^5H^3 \\ \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D + 102^{\circ},30$	Toluène ($c = 7,15$)	HALLER [<i>Dict. de Würtz</i> (2 ^e suppl.), t. I, p. 902].
d.-Éthoxypropionate d'argent. $C^2H^3O^2Ag =$ $CH^3.CH(OC^2H^5).CO.OAg$	$[\alpha]_D + 28^{\circ},41$	Eau ($c = 1,98$)	PURDIE et LANDER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 865; 1898).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d</i> .-Éthoxypropionate de baryum. (C ² H ³ O ³) ² Ba	$[\alpha]_D^{15} + 36^{\circ}, 80$ + 36°, 41 + 34°, 27	Eau (c = 3,87) Id. (c = 7,74) Id. (c = 19,36)	<i>Id.</i> , p. 868.
<i>d</i> .-Éthoxypropionate de calcium. (C ² H ³ O ³) ² Ca	$[\alpha]_D^{15} + 48^{\circ}, 37$ + 46°, 60 + 38°, 40	Eau (c = 5,375) Id. (c = 10,75) Id. (c = 26,875)	<i>Id.</i>
<i>d</i> .-Éthoxypropionate de sodium. C ² H ³ O ³ .Na	$[\alpha]_D^{15} + 49^{\circ}, 12$ + 48°, 71 + 48°, 09 + 30°, 19 + 24°, 64 + 14°, 78	Eau (c = 3,59) Id. (c = 7,19) Id. (c = 17,96) Alcool (c = 3,63) Id. (c = 6,05) Id. (c = 18,14)	<i>Id.</i>
<i>d</i> .-Éthoxypropionique (acide). C ² H ⁵ O ² . CH ³ .CH(OC ² H ⁵).COOH	$[\alpha]_D^{15} + 53^{\circ}, 19$ + 54°, 13 + 54°, 30 + 56°, 96	Eau (c = 2,35) Id. (c = 5,875) Id. (c = 11,75) Id. (c = 29,375)	<i>Id.</i>
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate acide d'ammonium. C ² H ³ O ³ (AzH ³) + H ² O	$[\alpha]_D^{15} + 29^{\circ}, 48$ $[\alpha]_D^{15} + 29^{\circ}, 08$ $[\alpha]_D^{15} + 28^{\circ}, 65$	Eau (c = 2,56) Id. (c = 4,54) Id. (c = 7,96)	PURDIE et WALKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 233; 1893).
	$[\alpha]_D^{12} + 28^{\circ}, 71$ $[\alpha]_D^{15} + 28^{\circ}, 46$ $[\alpha]_D^{17} + 27^{\circ}, 60$	Eau (c = 7,88) Id. (c = 10,03) Id. (c = 18,75)	PURDIE et WILLIAMSON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 966; 1893).
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D^{15} - 29^{\circ}, 49$ $[\alpha]_D^{15} - 28^{\circ}, 42$ $[\alpha]_D^{15} - 28^{\circ}, 36$	Eau (c = 4,90) Id. (c = 10,03) Id. (c = 10,37)	
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate acide de potassium. C ² H ³ O ³ K + H ² O	$[\alpha]_D^{15} + 26^{\circ}, 49$	Eau (p = 3,87)	PURDIE et WALKER (<i>loc. cit.</i> , p. 235).
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate d'ammonium. C ² H ³ O ³ (AzH ³) ²	$[\alpha]_D^{12} + 18^{\circ}, 93$ $[\alpha]_D^{15} + 18^{\circ}, 29$	Eau (c = 1,48) Id. (c = 5,22)	<i>Id.</i> , p. 236.
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate de baryum. C ² H ³ O ³ Ba	$[\alpha]_D^{15} + 6^{\circ}, 37$ + 2°, 46 - 4°, 37	Eau (c = 4,56) Id. (c = 10,77) Id. (c = 25,08)	<i>Id.</i> , p. 235.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate de calcium. $C^6H^8O^5Ca$	$[\alpha]_D^{15} + 11^{\circ}, 44$ $+ 8^{\circ}, 39$	Eau ($c = 1,79$) Id. ($c = 3,04$)	<i>Id.</i> , p. 234.

Éthoxysuccinate de strychnine. Voir Strychnine (éthoxysuccinate de).

<i>l</i> .-Éthoxysuccinate di- <i>n</i> -butylique. $C^{14}H^{26}O^5 =$ $CH^3O.CH - COO.(CH^2)^4CH^3$ $CH^2 - COO.(CH^2)^4CH^3$	$[\alpha]_D^{15} - 46^{\circ}, 43$	Pur. $d_4^{15} = 1,005$	PURDIE et WILLIAMSON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 973; 1895).
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate di- <i>i</i> -butylique. $C^8H^{16}O^5 \left[CH^2.CH \begin{smallmatrix} \swarrow CH^3 \\ \searrow CH^3 \end{smallmatrix} \right]^2$	$[\alpha]_D^{15} + 51^{\circ}, 50$ (app.)	Pur. $d_4^{15} = 1,048$	<i>Id.</i> , p. 974.
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D^{15} - 53^{\circ}, 10$ (app.)	Pur. $d_4^{15} = 1,0669$	
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate diéthylique. $C^8H^{16}O^5 (C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 55^{\circ}, 48$ (moy.)	Pur. $d_4^{15} = 1,0418$	<i>Id.</i> , p. 972.
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate diméthylique. $C^6H^{10}O^5 (CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 59^{\circ}, 86$ $[\alpha]_D^{19} + 60^{\circ}, 89$	Pur. $d_4^{15} = 1,1055$ Id. $d_4^{19} = 1,0990$	<i>Id.</i>
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D^{15} - 61^{\circ}, 13$ $[\alpha]_D^{19} - 60^{\circ}, 92$	Pur. $d_4^{19} = 1,0996$	
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate di- <i>n</i> -propylique. $C^8H^{16}O^5 [CH^2.C^2H^5]^2$	$[\alpha]_D^{15} + 51^{\circ}, 31$	Pur. $d_4^{15} = 1,0131$	<i>Id.</i> , p. 975.
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D^{15} - 51^{\circ}, 20$	Pur. $d_4^{15} = 1,0226$	
<i>d</i> .-Éthoxysuccinate di- <i>i</i> -propylique. $C^8H^{16}O^5 \left[CH^2 \begin{smallmatrix} \swarrow CH^3 \\ \searrow CH^3 \end{smallmatrix} \right]^2$	$[\alpha]_D^{15} + 50^{\circ}, 67$ (app.)	Pur. $d_4^{15} = 1,0217$	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	Pouvoir rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Éthoxysuccinique (acide). $C^2H^5O \cdot CH \cdot COOH$ $C^6H^{10}O^5 =$ $\begin{array}{c} CH^2 \cdot COOH \\ \\ CH^2 \cdot COOH \end{array}$	$[\alpha]_D^{19} + 32^\circ, 54$ $[\alpha]_D^{17} + 33^\circ, 0$	Eau ($p = 5,49$) Id. ($p = 10,8$)	PURDIE et WALKER (<i>loc. cit.</i> , p. 234).
	$[\alpha]_D^{17} \text{ à } D^{12} + 34^\circ, 6$	Eau ($c = 1,6 \text{ à } 22,6$)	PURDIE et WILLIAMSON (<i>loc. cit.</i> , p. 968).
	$[\alpha]_D^{11} + 39^\circ, 40$	Chloroforme ($c = 1,59$)	
	$[\alpha]_D^{11,5} + 44^\circ, 86$ (moy.)	Id. ($c = 4,65$)	
	$[\alpha]_D^{12} + 47^\circ, 75$	Id. ($c = 11,61$)	
	$[\alpha]_D^{11} + 60^\circ, 57$	Alcool ($c = 11,81$)	
	$[\alpha]_D^{18} + 70^\circ, 3$	Éther acét. ($c = 5 \text{ à } 20$)	
l.-Id.	$[\alpha]_D^{14} - 66^\circ, 48$ $- 64^\circ, 87$ $- 63^\circ, 39$	Acétone ($c = 1,53$) Id. ($c = 3,83$) Id. ($c = 9,57$)	

Éthylamyle. $C^2H^5 =$ $\begin{array}{c} CH^2 \\ \\ C^2H^5 \end{array} \rangle CH \cdot CH^2 \cdot C^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} + 3^\circ, 93$ $[\alpha]_D^{15} - 6^\circ, 32$ $[\alpha]_D^{10} + 6^\circ, 09$	Pur. $d^{20} = 0,6895$ Pur. $d^{15} = 0,773$	JUST (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXX, p. 146; 1883). M ^{lle} WELT (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 1179; 1894).
---	---	---	---

Éthylcamphène. Voir -camphène (Éthyl-).

Éthylcamphol. Voir Camphyléthylque (éther).

Éthyl-desmotropo-santonine. Voir -santonine (Éthyl-desmotropo-).

Éthylgalactoside. $C^6H^{11}O^6 \cdot C^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 178^\circ, 75$	Eau ($p = 9,47$)	E. FISCHER et BEERNSCH (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 2482; 1894).
α.-Éthylglucoside. $C^6H^{11}O^6 \cdot C^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 140^\circ, 2$ $[\alpha]_D^{20} - 150^\circ, 45$	Eau ($p = 9,47$) Eau ($p = 9$)	<i>Id.</i> , p. 2480. E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1151; 1895).

Éthylmenthyl.... Voir Menthyléthyl....

d.-α.-Éthylpipéridine. $C^3H^5Az =$ $\begin{array}{c} CH^2 - CH^2 - CH^2 \\ \\ CH^2 - Az - CH (C^2H^5) \\ \\ H \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 6^\circ, 95$	Pur. $d^{20} = 0,8674$	LADENBURG (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXLVII, p. 71; 1888).
--	---------------------------------	------------------------	---

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 931

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>-β-Éthylpipéridine. $C^1H^{15}Az =$ $\begin{array}{c} CH^2 - CH^2 - CH(C^2H^3) \\ \qquad \qquad \\ CH^2 - Az - CH^2 \\ \\ H \end{array}$	$[\alpha]_D^{15} - 4^{\circ}, 51$	Pur. $d^{15} = 0,871$	GÜNTHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 2142; 1898).
Éthylsalicylidène- camphre. $C^{19}H^{24}O^2 =$ $\begin{array}{c} C^6H^{11} \begin{cases} C : CH.C^6H^4.O C^2H^5 \\ \backslash \\ CO \end{cases} \end{array}$	$[\alpha]_D + 433^{\circ}, 94$	Toluène ($c = 3,55$)	HALLER (<i>Dict. de Würtz</i> , 2 ^e suppl., t. I, p. 903).
Éthyltartrimide. Voir Tartrimide éthylique.			
Euphorbone. $C^{15}H^{24}O (?)$ [Hesse] $C^{20}H^{36}O$ [Henke]	$[\alpha]_D^{15} + 11^{\circ}, 7$ $+ 18^{\circ}, 8$ <hr/> $[\alpha]_D^{15} + 15^{\circ}, 88$	Éther Chloroforme } ($c = 4$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXCII, p. 195; 1878). <hr/> HENKE (<i>Arch. d. Pharm.</i> (3 ^e s.), t. XXIV, p. 729; 1886).
<i>l</i>-Fenène. $C^{10}H^{16}$	$[\alpha]_D^{18} - 6^{\circ}, 46$	Pur. $d^{18} = 0,8667$	GARDNER et COCKBURN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 277; 1898).
Fenène bromochloré. $C^{10}H^{14}ClBr$	$[\alpha]_D^{16} - 8^{\circ}, 42$	Pur. $d^{16} = 1,3804$	<i>Id.</i> , p. 708.
Fenène chloré. $C^{10}H^{15}Cl$	$[\alpha]_D + 35^{\circ}, 92$	Pur.	<i>Id.</i> , p. 706.
Fenocamphorone. $C^9H^{14}O$ [d'acide (D.- <i>l</i> .) oxyfenénique]	$[\alpha]_D + 14^{\circ}, 64$	Éther ($p = 10$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCII, p. 383 1898).
Id. [d'acide (D.- <i>d</i> .) oxyfenénique]	$[\alpha]_D - 16^{\circ}, 69$	Éther	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Fenocamphoronesemi-carbazone. $C^{10}H^{15}Az^3 =$ $C^9H^{14}:Az.AzH.CO.AzH^2$ (de <i>d.</i> -fenocamphorone).	$[\alpha]_D^{19} - 131^\circ, 3$	Ac. acétique ($p = 5,1$)	<i>Id.</i>
Id. (de <i>l.</i> -fenocamphorone)	$[\alpha]_D^{22} + 58^\circ, 11$	Acide acétique	
Fenocamphoroxime. $C^9H^{14}:AzOH$ (de <i>d.</i> -fenocamphorone)	$[\alpha]_D^{19} - 50^\circ, 30$	Ether ($p = 6,38$)	<i>Id.</i>
Id. (de <i>l.</i> -fenocamphorone)	$[\alpha]_D^{19} + 49^\circ, 03$	Éther	
α-Fenocarbonique (acide). $C^{11}H^{18}O^3 = C^{10}H^{16} \begin{cases} OH \\ COOH \end{cases}$	$[\alpha]_D + 11^\circ, 28$	Éther ($p = 4,5$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCL, p. 298; 1898).
<i>d.</i>-Fenone. $C^{10}H^{16}O$ [de l'essence de fenouil]	$[\alpha]_D^{18} + 71^\circ, 97$	Alcool ($c = 6,70$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXIII, p. 132; 1891).
[de l'alcool fenolylique]	$[\alpha]_D^{19} + 71^\circ, 70$	Alcool ($c = 10,46$)	
	$[\alpha]_D + 61^\circ, 97$	Pur.	GARDNER et COCKBURN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 276; 1898).
<i>l.</i>-Id. [de l'essence de thuya]	$[\alpha]_D^{23} - 66^\circ, 94$	Alcool ($p = 14,36$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 103; 1893).
	$[\alpha]_D - 64^\circ$ (app.)	Pur.	BOUCHARDAT et LAFONT (<i>C. R.</i> , t. CXXVI, p. 755; 1898).
Fenonitrile. $C^{10}H^{15}Az$ [de <i>d.</i> -fenone]	$[\alpha]_D^{18} + 43^\circ, 31$	Alcool ($p = 6,81$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXIII, p. 132; 1891).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

933

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Fenoxime. $C^{10}H^{16}:AzOH$ [de d.-fenone]	$[\alpha]_D^{19} + 65^{\circ},94$	Alcool ($p = 1,14$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D + 48^{\circ}$	Alcool	<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. CCLXXII, p. 103; 1893).
	$[\alpha]_D^{12,5} + 51^{\circ},62$	Éther acét. ($p = 1,60$)	Binz (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 723; 1893).
	$[\alpha]_D^{14} + 52^{\circ},28$	<i>Id.</i> ($p = 2,25$)	
	$[\alpha]_D^{14,5} + 52^{\circ},61$	<i>Id.</i> ($p = 2,72$)	
l.-Id. [de l.-fenone]	$[\alpha]_D - 48^{\circ}$		WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 103; 1893).
	$[\alpha]_D - 52^{\circ},20$	Alcool ($p = 3,333$)	BOUCHARDAT et LAFONT (<i>C. R.</i> , t. CXXVI, p. 755; 1898).
d.-Fenoylacétylamine. $C^{12}H^{21}AzO =$ $C^{10}H^{15}.AzH.CO.CH^3$	$[\alpha]_D^{13} - 46^{\circ},62$	Chlorof. ($p = 4,59$)	Binz (<i>loc. cit.</i>).
d.-Fenoylamine. $C^{10}H^{17}.AzH^2$ [de d.-fenone]	$[\alpha]_D^{18} - 24^{\circ},63$	Alcool ($p = 14,93$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXIII, p. 132; 1891).
	$[\alpha]_D^{2,5} - 24^{\circ},89$	Pur. $d = 0,920$	Binz (<i>loc. cit.</i>).
d.-Fenoylbenzylidè- mine. $C^{17}H^{23}Az =$ $C^{10}H^{15}.Az:CH.C^6H^5$ [de d.-fenone]	$[\alpha]_D^{16} + 73^{\circ},14$	Chlorof. ($p = 5,74$)	<i>Id.</i>
l.-Id. [de l.-fenone]	$[\alpha]_D^{19} - 62^{\circ},1$	Alc. méthyl. ($p = 2,63$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 106; 1892).
d.-Fenoylbutyrylamine. $C^{14}H^{22}AzO =$ $C^{10}H^{15}.AzH.CO.C^4H^7$	$[\alpha]_D^{16} - 53^{\circ},11$	Chlorof. ($p = 1,80$)	Binz (<i>loc. cit.</i>).
d.-Fenoylformylamine. $C^{11}H^{19}AzO =$ $C^{10}H^{15}.AzH.CO.H$	$[\alpha]_D^{12} - 36^{\circ},17$	Chlorof. ($p = 3,78$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D^{11} - 36^{\circ},95$	<i>Id.</i> ($p = 3,99$)	
d.-Fenoylique (acétate). $C^{12}H^{20}O^2 = C^{10}H^{15}.O.CO.CH^3$	$[\alpha]_D^{20} + 56^{\circ},65$	Pur. $d = 0,9817$	BOUCHARDAT et LAFONT (<i>C. R.</i> , t. CXXVI, p. 755; 1898).

DES SUBSTANCES.	INDICE à 15° C.	DENSITÉ ET REFR.	OBSERVATEURS.
Phénylène alcool. C ₆ H ₅ OH à 15° C.	$n_D^{15} = 1,5355$	Alcool $p = 12,91$	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXIII, p. 132; 1891).
	$n_D^{15} = 1,5355$		BOUCHARDAY et TARDY (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 1417; 1895).
Id. à 15° C.	$n_D^{15} = 1,5355$	Alcool $p = 9,90$	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 103; 1893).
à température constante.	$n_D^{15} = 1,5355$	Alcool $p = 10$	BOUCHARDAY et LAFONT (<i>C. R.</i> , t. CXXVI, p. 755; 1898).
a. Phénylène bromure. C ₆ H ₅ Br à 15° C.	$n_D^{15} = 1,5355$	Pur. $d^{20} = 1,129$	<i>Id.</i>
b. Phénylène méthyle. C ₆ H ₅ CH ₃ à 15° C.	$n_D^{15} = 1,5342$ $n_D^{15} = 1,5308$	Chloroforme $p = 5,09$ Id. ($p = 5,56$)	BINZ (<i>loc. cit.</i>).
c. Phénylène méthyle. C ₆ H ₅ CH ₃ à 15° C.	$n_D^{15} = 1,5302$ $n_D^{15} = 1,5302$	Chloroforme $p = 4,89$ Id. ($p = 4,97$)	<i>Id.</i>
Phénylène bromure. C ₆ H ₅ Br à 15° C.	$n_D^{15} = 1,5302$ $n_D^{15} = 1,5302$	Chloroforme $p = 2,49$ Id. ($p = 4,97$)	<i>Id.</i>
Phénylène bromure. C ₆ H ₅ Br à 15° C.	$n_D^{15} = 1,5302$ $n_D^{15} = 1,5302$	Chloroforme $p = 1,28$	<i>Id.</i>
Phénylène bromure. C ₆ H ₅ Br à 15° C.	$n_D^{15} = 1,5302$ $n_D^{15} = 1,5302$	Alcool ($p = 4,5$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCII, p. 382; 1898).
Phénylène bromure. C ₆ H ₅ Br à 15° C.	$n_D^{15} = 1,5360$ $n_D^{15} = 1,5310$	Chloroforme ($p = 3,94$) Id. ($p = 5,0$)	BINZ (<i>loc. cit.</i>).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 935

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Fibrinogène (du sang de cheval)	$[\alpha]_D - 52^{\circ},5$ (moy.) solution de NaCl ($c = 0,5$ à $0,2$)		MITTELBACH (<i>Zelts. f. physiol. Ch.</i> , t. XIX, p. 289; 1894).
(du sang de bœuf)	$[\alpha]_D - 36^{\circ},8$ (moy.) sol. de NaCl à 2 ou 3 % ($c = 0,26$ à $0,42$)		CRAMER (<i>Zelts. f. physiol. Ch.</i> , t. XXIII, p. 83; 1898).
(du sang de cheval)	$[\alpha]_D - 50^{\circ},5$ sol. de NaCl à 2 ou 3 % ($c = 0,8$) $[\alpha]_D - 45^{\circ},5$ (moy.) sol. de CO_2Na^2 à $0,1$ % ($c = 0,2$ à $0,6$)		

Fibroïne. Voir Soie.

Formobenzoylique (acide). Voir Phénylglycolique (acide).

Fructosanilide. $\text{C}^6\text{H}^{11}\text{O}^5.\text{AzH}.\text{C}^6\text{H}^5$	$[\alpha]_D - 215^{\circ},7$ — $194^{\circ},3$ — $185^{\circ},5$ — $181^{\circ},1$	Alcool 90 % ($c = 0,71$) Id. ($c = 1,04$) Id. ($c = 2,02$) Alc. méthyl. ($c = 1,44$)	SOROKIN [<i>J. f. prakt. Chem.</i> (2 ^e s.), t. XXXVII, p. 292; 1888].
---	---	---	--

d.-Fructose. $\text{C}^6\text{H}^{12}\text{O}^6 =$ $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{CH}^2\text{OH}.\dot{\text{C}} \quad \dot{\text{C}} \quad \dot{\text{C}}.\text{CO}.\text{CH}^2\text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{H} \end{array}$	$[\alpha]_D - [115,76 - 0,697t]$ ($t = 14^{\circ}$ à 90°) Eau	DUBRUNFAUT (<i>C. R.</i> , t. XLII, p. 901; 1856).
	$[\alpha]_D^{20} - [113,96 - 0,2583q]$ Eau ($q = 60$ à 95) $[\alpha]_D^{15} - [103,92 - 0,671t]$ Eau ($p = 9,09$) ($t = 13^{\circ}$ à 40°) $[\alpha]_D^{15} - [107,65 - 0,692t]$ Eau ($p = 23,50$) ($t = 9^{\circ}$ à 45°)	HÜNIC et JESSER (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. IX, p. 570; 1888).
	$[\alpha]_D - [101,38 - 0,56t + 0,108(c-10)]$ Eau ($c = 0$ à 40) ($t = 0^{\circ}$ à 40°)	JUNGFLEISCH et GRIMBERT (<i>C. R.</i> , t. CVII, p. 390; 1888).
	$[\alpha]_D^{20} - [91,90 + 0,111p]$ Eau ($p = 4$ à 34) — $90^{\circ},50$ Id. ($p = 1$) — $91^{\circ},81$ Id. ($p = 2$)	OST (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 1637; 1891).
	$[\alpha]_D^{20} - 104^{\circ},02$ (après 6 min.) — $92^{\circ},09$ (après 48 h.) Eau ($c = 9,9$)	PARCUS et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLVII, p. 160; 1890). [Jungfleisch Grimbert (<i>loc. cit.</i> .)]
Id. de l'inuline.	$[\alpha]_D^{20} - 95^{\circ},59$ (après 8 min.) — $91^{\circ},97$ (après 6 h.) Eau ($c = 10,12$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
α-Fructosediacétone. ($C^6H^{10}O^4$):($CH^2.CO.CH^2$) $_2$	$[\alpha]_D^{20} - 161^{\circ},3$	Eau ($p = 7,30$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1164; 1895).
β-Id.	$[\alpha]_D^{20} - 33^{\circ},7$	Eau	
Fucose. $C^6H^{12}O^5$	$[\alpha]_D - 118^{\circ},8$ (après 11 min.) — $77^{\circ},0$ (après 6 h.) Eau ($c = 6,915$)		GUNTHER et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 90; 1892).
Galactane (α). $C^6H^{10}O^5$ [Galactine.]	$[\alpha]_D + 84^{\circ},6$	Eau ($c = 1,84$)	MÜNTZ [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XXVI, p. 121; 1882].
Galactane (β). Voir Lupéose.			
Galactane (γ). $C^6H^{10}O^5$	$[\alpha]_D^{20} + 238^{\circ}$	Eau ($p = 10$)	VON LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, p. 1003; 1887).
Galactodextrine. $C^{10}H^{32}O^{16}$	$[\alpha]_D + 80^{\circ}$		GRIMAUD et LEFÈVRE (<i>C. R.</i> , t. CIII, p. 146; 1886).
d.-Galactonate de calcium. ($C^6H^{11}O^7$) $_2Ca \cdot 5H^2O$	$[\alpha]_D + 2^{\circ},85$	Eau ($c = 0,76$)	SCHNELLE et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 85; 1892).
d.-Galactonique (acide). $C^6H^{12}O^7$	$[\alpha]_D^{20} - 10^{\circ},56$ (initial) — $45^{\circ},90$ (après 15 j.) Eau ($c = 7,52$)		<i>Id.</i>
d. Galactonique (lactone). $C^6H^{10}O^6 \cdot H^2O$	$[\alpha]_D - 64^{\circ},19$ (après 10 min.) — $63^{\circ},68$ (après 24 h.) Eau ($c = 6,85$)		<i>Id.</i>
d.-Galactosaminammoniaque. [$C^6H^{11}(AzH^2O) \cdot AzH^2$]	$[\alpha]_D + 87^{\circ},3$ (initial) — $62^{\circ},5$ (final) Eau ($c = 12,8$)		LOBRY DE BRUYN et VAN LEENT (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XIV, p. 141; 1895).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

937

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d</i> .-Galactosamine. $C^6H^{11}(AzH^2)O^5$	$[\alpha]_D + 64^{\circ},3$ (initial) + $58^{\circ},3$ (final) Eau ($c = 10$)		<i>Id.</i> , p. 143.
<i>d</i> .-Galactosamine (dérivé de la). $C^{12}H^{23}O^{10}.Az =$ 2 galac. — AzH^3	$[\alpha]_D + 22^{\circ}$	Alc. méthyl. ($c = 5$)	<i>Id.</i> , (t. XV, p. 83; 1896).
<i>d</i> .-Galactosanilide. $C^6H^{11}O^5.AzH.C^6H^5$	$[\alpha]_D - 31^{\circ},44$ — $31^{\circ},33$ — $33^{\circ},12$	Alc. 90 % ($p = 2,099$) <i>Id.</i> ($p = 2,289$) Alc. méth. ($p = 1,699$)	SOROKIN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXVII, p. 295; 1888].
<i>d</i> .-Galactose. $C^6H^{12}O^6 =$ H OH OH H $CH^2OH . \dot{C} . \dot{C} . \dot{C} . \dot{C} . COH$ OH H H OH (après 24 heures)	$[\alpha]_D + 139^{\circ},66$ (initial) + $83^{\circ},22$ (après 24 heures)	Eau ($p = 2,06$)	PASTEUR (<i>C. R.</i> , t. XLII, p. 349; 1856).
	$[\alpha]_D + [83,883 - 0,0785p + 0,209t]$ Eau ($p = 4,9$ à $35,35$) ($t = 10^{\circ}$ à 30°)		MEINDEL [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXII, p. 97; 1880].
	$[\alpha]_D + [83,037 - 0,199p$ + $(0,276 - 0,0025p)t]$ Eau ($p = 11$ à 20) ($t = 4^{\circ}$ à 40°)		RINDELL (<i>N. Zeits. f. Rüb- Ind.</i> , t. IV, p. 170; 1880).
	$[\alpha]_D + 80^{\circ},8$	Eau ($c = 8,15$)	MÜNTZ [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XXVI, p. 121; 1882].
	$[\alpha]_D^{18} + 81^{\circ},2$ $[\alpha]_D^{18} + 91^{\circ},9$	Eau ($p = 10$)	SCHREIBLER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 1729; 1884).
	$[\alpha]_D + 134^{\circ},5$ (initial) + $81^{\circ},5$ (final) $[\alpha]_D + 92^{\circ},0$	Eau ($p = 10$)	VON LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 2239; 1884).
	$[\alpha]_D + 80^{\circ},55$	Eau ($p = 10$)	HEDICKE, BAUER et TOL- LENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXXVIII, p. 302; 1887).
(de β -Galactane).	$[\alpha]_D^{18} + 81^{\circ},54$	Eau ($c = 10,08$)	SCHULZE et STEIGER (<i>Land. Vers.</i> , t. XXXVI, p. 423; 1887).
(Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{20} + 80^{\circ},70$	Eau ($p = 10,18$)	TOLLENS et STONE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 1573; 1888).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{20} + 117^{\circ}, 23$ (après 7 min.) + $80^{\circ}, 39$ (après 24 heures)	Eau ($c = 11,08$)	PARCUS et TOLLENS (<i>Licht. Ann.</i> , t. CCLVII, p. 160; 1890).
	$[\alpha]_D + 136^{\circ}, 85$ (après 5 min.) + $128^{\circ}, 2$ (après 15 min.) + $80^{\circ}, 7$ (après 24 heures)	Eau ($c = 5$) Id. ($c = 10$)	VAN LEENT (<i>Inaug. Dissert.</i> , Haag, 1894).
Gal. (α).	$[\alpha]_D + 135^{\circ}$ (initial)	Eau	TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, pp. 196-200; 1896).
Gal. (β).	$[\alpha]_D + 81^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D + [94,95 + 1,366 t - 0,0438 t^2 + 0,000544 t^3]$ Eau ($c = 10$) ($t = 13^{\circ}$ à 43°)	Eau ($c = 37,2$)	[Formule calculée d'après les nombres de l'auteur.]
Gal. (γ).	+ $53^{\circ}, 25$	Eau	
<i>l</i>-Galactose. $C^6H^{12}O^6 =$ OH II H OH CH ² OH . \dot{C} . \dot{C} . \dot{C} . \dot{C} . COH H OH OH H	$[\alpha]_D - 120^{\circ}$ (initial) $[\alpha]_D - 73^{\circ}, 6$ (final)	Eau ($p = 10$)	E. FISCHER et HERTZ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 1260; 1892).
<i>d</i>-Galactose penta-nitré (α). $C^6H^7(AzO^2)^5O^6$	$[\alpha]_D + 124^{\circ}, 7$	Alcool ($c = 4$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 75; 1898).
Id. (β).	$[\alpha]_D - 57^{\circ}$	Alcool ($c = 6,7$)	
<i>d</i>-Galactoseallylphénylhydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2(C^6H^5)(C^3H^3)$	$[\alpha]_D - 8^{\circ}, 6$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 226; 1896).
<i>d</i>-Galactoseamylphénylhydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2(C^6H^5)(C^5H^{11})$	$[\alpha]_D + 4^{\circ}, 4$	Id.	Id.
<i>d</i>-Galactosebenzylphénylhydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2(C^6H^5)(C^7H^7)$	$[\alpha]_D - 17^{\circ}, 2$	Id.	Id.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

939

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d</i> .-Galactosecarbonate de baryum. (C ⁶ H ¹² O ⁶) ² Ba	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 5$	Eau ($c = 12$)	MAQUENNE (C. R., t. CVI, p. 187; 1888).
<i>d</i> .-Galactoseéthylphényl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁵ :Az ² (C ⁶ H ⁵)(C ² H ⁵)	$[\alpha] \pm 0^{\circ}$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>loc. cit.</i>).
<i>d</i> .-Galactose(β)naphtyl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁵ :Az ² H(C ¹⁰ H ⁷)	$[\alpha]_D + 24^{\circ}, 8$ + 2 ^o , 0	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (id.)	<i>Id.</i>
<i>d</i> .-Galactosephényl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁵ :Az ² H(C ⁶ H ⁵)	$[\alpha]_D^{20} - 21^{\circ}, 6$ pas de birotation	Eau ($p = 2$)	JACOBI (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 174; 1893).
<i>d</i> .-Galactose- <i>p</i> .-toluidide. C ⁶ H ¹¹ O ⁵ .AzH.C ⁶ H ⁴ .CH ³ (1) (2) + $\frac{1}{2}$ H ² O	$[\alpha]_D - 34^{\circ}$ (app.) — 11 ^o (app.)	Alc. méthyl. ($p = 0,62$) Alc.éthyl. à 50 ^o / ₁₀₀ ($p = 1$)	SOROKIN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXVII, p. 309; 1888].
<i>d</i> .-Galactosoxime. C ⁶ H ¹² O ⁵ :AzOH	$[\alpha]_D^{20} + 14^{\circ}, 5$ (après 20 heures)	Eau ($p = 5,11$)	JACOBI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 696; 1891).
α.-Galaheptanpentol- dioïque (acide). C ⁷ H ¹² O ⁸	$[\alpha]_D^{20} + 15^{\circ}, 08$	Eau ($p = 6,87$)	E. FISCHER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXXVIII, p. 155; 1895).
α.-Galaheptite. C ⁷ H ¹⁶ O ⁷	$[\alpha]_D^{20} - 4^{\circ}, 35$	Eau saturée de borax ($p = 8,81$)	<i>Id.</i> , p. 147.
α.-Galaheptonique (lactone). C ⁷ H ¹² O ⁷	$[\alpha]_D^{20} - 52^{\circ}, 2$	Eau ($p = 9,85$)	<i>Id.</i> , p. 143.
β.-Galaheptonique (phé- nylhydrazide). C ⁷ H ¹⁴ O ⁷ :Az ² H.C ⁶ H ⁵	$[\alpha]_D^{20} - 6^{\circ}, 32$	Eau ($p = 7,60$)	<i>Id.</i> , p. 153.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
β-Galaheptose. $C^7H^{14}O^7$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ}, 5$ (après 10 minutes) $[\alpha]_D^{20} - 54^{\circ}, 4$ (après 20 heures)	Eau ($p = 9,20$)	<i>Id.</i> , p. 155.
Galaoctonique (lactone). $C^8H^{14}O^8$	$[\alpha]_D^{20} + 64^{\circ}, 0$	Eau ($p = 4,62$)	<i>Id.</i> , p. 149.
Gallisine. $C^{12}H^{22}O^{11}$ (?) (isomaltose)	$[\alpha]_D^{20} + [83,55 - 0,1165c]$ Eau ($c = 8$ à 75) .		SCHMITT et COBENZL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 1007; 1884). [Calculé d'après les nombres des auteurs].
	$[\alpha]_D^{20} + [68,036 + 0,17148q]$ Eau ($q = 54$ à 98)		SCHMITT et ROSENHEK (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 2463; 1884).
Gallotannate de quinine. Voir Quinine (gallotannate de).			
Gallotannique (acide). Voir Tannin.			
Geissospermine. $C^{19}H^{21}Az^2O^2 + H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 93^{\circ}, 37$	Alcool 97 % ($c = 1,5$) (anhydre)	HESSE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. X, p. 2184; 1877).
Gélatine. Voir (α) Glutine.			
Gentianose. $C^{36}H^{70}O^{31}$	$[\alpha]_D + 65^{\circ}, 7$ $+ 33^{\circ}, 36$	Eau chaude Eau froide	MEYER (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. VI, p. 135; 1881).
	$[\alpha]_D + 31^{\circ}, 25$	Eau	BOURQUELOT et NARDIN (<i>C. R.</i> , t. CXXVI, p. 280; 1898).
Globuline. (du sérum) [Paraglobuline]	$[\alpha]_D - 47^{\circ}, 8$	Dissol. étendues de SO^4Mg ou $NaCl$ ($p = 1,7$ à $3,9$)	FREDERICQ (<i>C. R.</i> , t. XCIII, p. 465; 1881).
Id. du cristallin. [α. Cristalline]	$[\alpha]_D - 46^{\circ}, 9$	Eau ($p = 3,3$)	MÖRNER (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XVIII, p. 61; 1893).
[β. Cristalline]	$[\alpha]_D - 43^{\circ}, 2$	Eau ($p = 3,1$ à $1,8$)	

Glucochloral. Voir Chloralose.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

941

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
α-Glucuheptonate de sodium. $C^7H^{13}O^4.Na$	$[\alpha]_D + 6^\circ, 5$	Eau ($c = 7, 2$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XXI, p. 383; 1896).
α-Glucuheptonique (lactone). $C^7H^{12}O^3$	$[\alpha]_D^{17,5} - 55^\circ, 3$	Eau ($p = 3, 38$)	KILIANI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 767; 1886).
	$[\alpha]_D - 52^\circ, 6$ $- 52^\circ, 2$	Eau ($c = 4$) Id. ($c = 10$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>loc. cit.</i>).
β-Glucuheptonique (lactone). $C^7H^{12}O^3$	$[\alpha]_D^{20} - 79^\circ, 1$ (après 20 m.) $- 67^\circ, 7$ (après 24 h.) Eau ($p = 10, 049$)		E. FISCHER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXX, p. 85; 1892).
α-Glucuheptose. $C^7H^{14}O^3$	$[\alpha]_D^{20} - 19^\circ, 7$ (<i>multirotation</i>)	Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 75.
α-Glucuheptose hexa- nitré. $C^7H^4(AzO^2)^6O^3$	$[\alpha]_D^{20} + 104^\circ, 8$	Alcool ($c = 3, 4$)	WILL et LENZ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 79; 1898).
d-Gluconate de calcium. $(C^6H^{11}O^7)^2Ca + H^2O$	$[\alpha]_D + 5^\circ, 9$ }	Eau ($c = 1, 8$) (hydraté)	HERZFELD (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXX, p. 345; 1883).
	$[\alpha]_D + 6^\circ, 66$ }	Eau ($p = 9, 34$) (anhydre)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 2614; 1890).
	$[\alpha]_D^{20} + 7^\circ, 1$ }	Eau ($c = 8, 3$) (anhydre)	SCHNELLE (<i>Inaug. Diss., Göttingen</i> 89).
	$[\alpha]_D + 8^\circ, 55$ }	Eau ($c = 2, 39$) (anhydre)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XXI, p. 383; 1896).
l-Id. $(C^6H^{11}O^7)^2Ca$	$[\alpha]_D - 6^\circ, 64$	Eau ($p = 9, 34$)	E. FISCHER (<i>loc. cit.</i>).

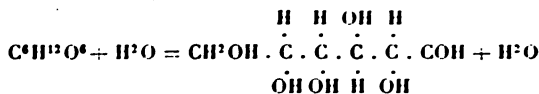
NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Gluconique (acide). $C^6H^{12}O^7$	$[\alpha]_D + 5^\circ, 8$	Eau ($c = 18$)	HERZFELD (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXX, p. 345; 1883).
[par le sel de Ca décomposé par HCl I à 20° II à 2° III à 100°]	$\left. \begin{array}{l} [\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 13 \text{ (initial)} \\ \text{» } 2^\circ + 9^\circ, 78 \text{ (après 19 jours)} \end{array} \right\} \text{ I}$ Eau ($c = 8,93$) $\left. \begin{array}{l} [\alpha]_D^{20} - 1^\circ, 74 \text{ (initial)} \\ \text{» } 2^\circ + 11^\circ, 62 \text{ (après 41 jours)} \end{array} \right\} \text{ II}$ Eau ($c = 5,85$) $\left. \begin{array}{l} [\alpha]_D^{20} + 23^\circ, 59 \text{ (initial)} \\ \text{» } 2^\circ + 9^\circ, 67 \text{ (après 42 jours)} \end{array} \right\} \text{ III}$ Eau ($c = 8,93$)		SCHNELLE (<i>Inaug. Dissert.</i> Göttingen; 1891).
d.-Gluconique (lactone). $C^6H^{10}O^6$	$[\alpha]_D^{20} + 68^\circ, 2$	Eau ($p = 7,68$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXIII, p. 2625; 1890).
	$[\alpha]_D^{20} + 61^\circ, 59$ (après 10 minutes) + $20^\circ, 76$ (après 47 minutes) Eau ($c = 7,5$)		SCHNELLE et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 77; 1892).
α-Glucosactite. $C^6H^{10}O^6$	$[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 0$ + $6'', 0$	Eau ($p = 10,24$) Eau et 10 % borax	E. FISCHER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXX, p. 99; 1891).
α-Glucosactonique (lactone). $C^6H^{10}O^6$	$[\alpha]_D^{20} + 45^\circ, 9$	Eau ($p = 10,405$)	<i>Id.</i> , p. 94.
Id. (β).	$[\alpha]_D^{20} + 23^\circ, 6$	Eau ($p = 10,24$)	<i>Id.</i> , p. 101.
α-Glucosactose. $C^6H^{16}O^8 + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 61^\circ, 5$ (initial) - $43^\circ, 9$ (après 6 heures) Eau ($p = 6,50$) (hydraté)		<i>Id.</i> , p. 97.
d.-Glucosacétone. $(C^6H^{11}O^5) CH^3.CO.CH^3$	$[\alpha]_D^{20} - 11^\circ, 0$	Eau ($p = 9,22$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXVIII, p. 2496; 1895).
d.-Glucosamine. $C^6H^{11}(AzH^2)O^5$ (de d.-glucose)	$[\alpha]_D^{19} + 19^\circ, 35$	Eau ($c = 10$)	LOBBY DE BRUYN (<i>Rec. Tr.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. XIV, p. 201; 1895).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

943

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Glucosamine (bromhydrate de). ($C^6H^{12}AzO^3$)HBr (de la chitine)	$[\alpha]_D + [55,20 + 0,05305q]$ Eau ($q = 77$ à 95)		LANDOLT in TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 155; 1886).
Glucosamine (chlorhydrate de). ($C^6H^{12}AzO^3$)HCl (de la chitine)	$[\alpha]_D + 69^{\circ},5$ (moy.)	Eau ($c = 10$ à $16,7$)	LEDDERHOSE (<i>Zelts. f. physiol. Ch.</i> , t. IV, p. 148; 1880).
	$[\alpha]_D^{20} + 70^{\circ},61$ $+ 74^{\circ},64$	Eau ($p = 2,59$) Id. ($p = 5,16$)	WROSCHEIDER in TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 52; 1886).
(de la cellulose des champignons)	$[\alpha]_D + 73^{\circ},7$	Eau ($p = 10$)	WINTERSTEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 3114; 1894).
(de la chitosane)	$[\alpha]_D^{12,1} + 71^{\circ},81$ $»_D^{14,3} + 70^{\circ},62$ $»_D^{13,0} + 70^{\circ},60$	Eau ($c = 4,28$) Id. ($c = 7,20$) Id. ($c = 14,37$)	HOPPE-SEYLER in ARAKI (<i>Zelts. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 507; 1895).
modif. α	$[\alpha]_D + 100^{\circ}$ (initial)	Eau	TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XVII, p. 803; 1897).
modif. β	$[\alpha]_D^{20} + 72^{\circ},46$ $»_D^{20} + 72^{\circ},58$ $»_D^{23} + 72^{\circ},87$ $»_D^{20} + 72^{\circ},50$	Eau ($c = 3,33$) Id. ($c = 4,47$) Id. ($c = 31,58$) Alcool 50 % ($c = 10$)	
id. (des champignons)	$»_D^{20} + 72^{\circ},0$	Eau ($c = 9,86$)	
d.-Glucosaminoguanidine (chlorhydrate de). ($C^6H^{11}O^3.CH^3Az^1$)HCl + H ² O	$[\alpha]_D - 8^{\circ},94$	Eau ($p = 10$)	WOLFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 971; 1894).
	$[\alpha]_D - 15^{\circ},8$		Id., t. XXVIII, p. 2613; 1895).
d.-Glucosammoniaque. ($C^6H^{12}O^6$)AzH ³ (?) (= glucosamine?)	$[\alpha]_D + 22^{\circ}$ à $22^{\circ},7$	Eau	STONE (<i>Amer. chem. J.</i> , t. XVII, p. 191; 1895).
d.-Glucosanilide. $C^{12}H^{11}AzO^3 =$ $C^6H^{11}O^3.AzH.C^6H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 44^{\circ},15$ $- 44^{\circ},08$ $- 49^{\circ},15$ $- 48^{\circ},32$	Alc. 90 % ($p = 3,27$) Id. ($p = 4,70$) Alc. méthyl. ($p = 3,33$) Id. ($p = 5,03$)	SOROKIN (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXVII, p. 295; 1888).

d.-Glucose.



1° SOLUTIONS AQUEUSES.

RAIES.	$[\alpha]$
C	+ 42,45
D	+ 53,45
E	+ 67,9
b	+ 71,8
F	+ 81,3

$$[c = 36,28 \text{ (anh.)}]$$

HOPPE-SREYER (*Med.-chem. Unters.*, t. I, p. 163; 1866).

$$[\alpha]_D^{20} = + [47,75 + 0,01553p + 0,0003883p^2]$$

Gl. hydraté ($p = 0$ à 100)

$$[\alpha]_D^{20} = + [52,50 + 0,01880p + 0,0005168p^2]$$

Gl. anhydre ($p = 0$ à 100)

TOLLENS (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XVII, p. 2234; 1884).

$$[\alpha]_D^{20} = + [51,845 + 0,04431p] \quad [p = 5 \text{ à } 30 \text{ (anh.)}]$$

RIMBACH (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. IX, p. 706; 1892).

$$c = 9,097 \text{ (anh.)}$$

$$c = 5,525 \text{ (anh.)}$$

$$[\alpha]_D^{20} + 105,16 \text{ (après 5 min. 30 sec.)}$$

$$+ 52,49 \text{ (après 6 h.)}$$

$$[\alpha]_D^{20} + 104,26 \text{ (après 7 min.)}$$

$$+ 52,30 \text{ (après 7 h.)}$$

PARGUS et TOLLENS (*Lieb. Ann.*, t. CCLVII, p. 160; 1890).

Glucose α	{	$[\alpha]_D + 106^\circ$ immédiat
		+ 52,5 final
Glucose β	{	+ 52,5 constant
		+ 22,5 immédiat
Glucose γ	{	+ 52,5 final

TANRET (*Bull. Soc. chim.* (3^e s.), t. XIII, p. 728; 1895).

2° AUTRES LIQUIDES.

A. — Acétone et eau.

[eau et n vol. $\frac{0}{0}$ acétone]

$$[\alpha]_D^{20} = + 52,89 + 0,083n \quad [c = 15,68 \text{ (anh.)}] \quad n = 0 \text{ à } 50$$

PRIIBRAM (*Monatsh. f. Ch.*, t. IX, p. 395; 1888).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

945

Acétone.....	$[\alpha]_D^{20} + 66^{\circ}$	$c = 0,045$
Acétone 3 vol. + eau 1 vol.....	+ 58,47	$c = 1,855$
Id. 2 vol. id. 2 vol.....	+ 56,41	
Id. 1 vol. id. 3 vol.....	+ 54,57	
Eau.....	+ 52,86	$c = 0,17$

TREY (*Zelts. f. physik. Ch.*, t. XXII, pp. 424-463; 1897).

B. — Alcool méthylique et eau.

Alcool méthylique.....	$[\alpha]_D^{20} + 62,14^{\circ}$	$[c = 1 \text{ (anh.)}]$
Alcool 3 vol. + eau 1 vol.....	+ 58,07	
Id. 2 vol. id. 2 vol.....	+ 54,01	
Id. 1 vol. id. 4 vol.....	+ 52,84	
Eau.....	+ 50,6	

TREY (*loc. cit.*, t. XVIII, pp. 193-218; 1895).Alcool méthylique $[\alpha]_D^{20} + 59^{\circ}, 11$ ($c = 9$)TREY (*loc. cit.*, t. XXII).

C. — Alcool éthylique et eau.

Alcool 73 vol. + Eau 27 vol. $[\alpha]_D^{15} + 49^{\circ}, 69$ [$c = 3$ (hydr.)]HESSE (*Lieb. Ann.*, t. CLXXVI, p. 105; 1875).

Alcool.....	$[\alpha]_D^{20} + 62,4^{\circ}$	$c = 0,22$
Alcool 1 vol. + eau 1 vol.....	+ 56,7	

TREY (*loc. cit.*, t. XVIII).3^e ACTION DES ACIDES.Eau + 3 H Cl $[\alpha]_D^{15} + 47,17$ [$c = 3$ (hydr.)]HESSE (*loc. cit.*).

MOLECULES acide.	EAU ET ACIDE CHLORHYDRIQUE.			EAU ET ACIDE SULFURIQUE.		
	$c = 2,25.$	$c = 4,5.$	$c = 9.$	$c = 2,25.$	$c = 4,5.$	$c = 9.$
0	+50,7	+50,6	+50,75	"	"	"
0,1	"	"	"	"	"	+50,72
0,2	"	"	+50,56	+50,00	+50,67	"
0,4	+50,44	+50,67	+51,11	"	"	+50,67
0,8	"	"	+50,50	"	+49,89	"
1,6	"	+51,21	"	"	"	"
Eau et acide oxalique.....	0,4 mol.			+50,67	$(c = 9)$	
Id.	0,8 mol.			+50,44	$(c = 4,5)$	
Eau et acide acétique.....	0,2 mol.			+51,83	$(c = 9)$	
Id. propionique....				+51,56		
Id. cacodylique....				+52,78		

 $t = 20$

Alcool méthylique.....	1 vol.	} $[\alpha]_D^{20} + 54^{\circ},48$ ($c = 1$)
Eau	1 vol.	
HCl.....	0,4 mol.	

TREY (*loc. cit.*, t. XVIII).

4° ACTION DES BASES.

Eau.....	$+52^{\circ},7$	
Eau et 20 % ammoniaque [$d = 0,924$].....	} $+49,82$ (<i>initial</i>) $+46,36$ (<i>final</i>)	

Az H ³ %.	$[\alpha]_D^{20}$ $c = 10$.		Az H ³ %.	$[\alpha]_D^{20}$ $c = 10$.	
0	$+52^{\circ},31$	final	0,8	$+51^{\circ},78$	} après 8 min. (constant)
0,01	$+52,34$	après 20 min.	2,2	$+51,27$	
0,1	$+52,31$	8 min.	5,7	$+51,15$	
0,4	$+52,03$	8 min.	8,5	$+50,45$	

SCHULZE (*Inaug. Dissert.*, Göttingen; 1892).

(ramené au G. anhydre d'après les nombres de l'auteur)

Soude..... (0,4 mol.)	} $[\alpha]_D^{25} + 52^{\circ},67$ (<i>initial</i>) $- 0,44$ (<i>final</i>)	} Eau [$c = 2,25$ (anh.)]
Ammoniaque.. (0,4 mol.)		
	} $+52,22$ (<i>initial</i>) $+44,89$ (<i>final</i>)	

TREY (*loc. cit.*, t. XXII).

5° ACTION DES SELS.

Eau et n gr. carbonate d'ammonium pour 100°. $[c = 16,46$ (anh.)] $t = 20^{\circ}$.

n .	$[\alpha]_D^{20}$	n .	$[\alpha]_D^{20}$
0	$+52^{\circ},83$	6	$+51^{\circ},36$
2	$+52,40$	8	$+51,11$
4	$+52,22$	10	$+50,85$

PRIBRAM (*loc. cit.*).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

947

	$p = 5.$	$p = 10.$	$p = 20.$	$p = 30.$	
Eau.....	+52,07	+52,29	+52,73	+53,17	$t = 20^{\circ}\text{C}$
+ CaCl ² { 10 0/0...	+54,90	+54,81	+55,53	+55,57	
{ 20 0/0...	+60,44	+60,11	+60,50	+60,69	
+ MgCl ² { 11,9 0/0.	"	+52,15	+52,48	+53,69	
{ 24,3 0/0.	"	+52,38	+52,69	+53,34	

RIMBACH (*loc. cit.*).Sol. aqueuses ($t = 25^{\circ}\text{C}$).

EAU [$c = 9$].	MOLEC. NaCl.			MOLEC. SO ⁴ Na ² .	
	0,1.	0,2.	0,4.	0,1.	0,2.
+50,78	+51,11	+51,67	+52,22	+31,39	+51,50

[$c = 2,25$ (anh.)] $t = 25^{\circ}\text{C}$.

SELS.	MOLEC.	$[\alpha]_D^{25}$	SELS.	MOLEC.	$[\alpha]_D^{25}$
"	"	+50,67	AzH ⁺ Cl.....	0,4	+49,56
NaCl.....	0,4	+51,11	AzH ⁺ .CAzS.....	0,4	+49,33
C ² H ³ O.Na.....	0,4	+51,56	BaCl ²	0,2	+52,67
SO ⁴ Na ²	0,2	+50,44	MgCl ²	0,2	+50,44
CO ³ Na ²	0,2	+50,44	SO ⁴ Mg.....	0,2	+50,67
CO ³ NaH.....	0,2	+51,11	Al ³ Cl ⁶	0,0667	+51,11
AzO ³ K.....	0,4	+51,78	(C ² H ³ O) ² Pb.....	0,2	+52,67
KI.....	0,4	+52,22	HgCl ²	0,2	+51,78
KCAz.....	0,4	+26,67	CdI ²	0,2	+51,78

[$c = 9$ (anh.)] $t = 25^{\circ}\text{C}$.

MOLECULES.		$[\alpha]_D^{25}$	MOLECULES.		$[\alpha]_D^{25}$
HCl.	NaCl.		SO ⁴ H ⁺ .	SO ⁴ Na ⁺ .	
0	0	+50,78	0	0	+50,78
0,2	0	+50,56	0,1	0	+50,72
0	0,2	+51,67	0	0,2	+51,50
0	0,4	+52,22	0,1	0,2	+51,94
0,2	0,2	+52,39	0,1	0,4	+52,61
0,2	0,4	+52,67	"	"	"

D.

Go

$$[c = 2,25 \text{ (anh.)}] t = 25^{\circ}\text{C.}$$

MOLECULES.			$[\alpha]_D^{25}$
Na OH.	Na Cl.	SO ⁴ H ² .	
o	o	o	+50,67
0,4	"	"	— 0,44
0,4	0,4	"	— 1,78
0,4	"	0,2	+ 1,56

TREY (*loc. cit.* t. XXII).

6° SUBSTANCES DIVERSES.

Eau et *n* gr. urée pour 100^{cc}.

$$[c = 15,80 \text{ (anh.)}] t = 20^{\circ}\text{C.}$$

$n = 0$	$[\alpha]_D^{20} + 52,91$	$n = 12$	$[\alpha]_D^{20} + 52,23$
4	+ 52,84	16	+ 51,95
8	+ 52,61		

PRIBRAM (*loc. cit.*).Alcool méthylique [$c = 1$ (anh.)].

CORPS DISSOUS.	GRAMMES pour 100 ^{cc} .	$[\alpha]_D^{20}$
"	"	+62,14
Diphénylamine....	0,27	+60,75
Naphtaline.....	0,96	+60,86
Phénol.....	0,15	+63,11
Succinimide.....	0,31	+60,38
Urée.....	0,11	+62,08

TREY (*loc. cit.*, t. XVIII).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> -Glucose. <chem>C6H12O6</chem>	$[\alpha]_D^{20} - 51^{\circ},4$	Eau ($p = 4,11$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 2619; 1890).

<i>d</i> -Glucose pentacétylé. <chem>C6H5(C2H3O)5O6</chem> mod. α	$[\alpha]_D + 3^{\circ},66$ + 2 ^o ,8	Chloroforme ($c = 13,6$) Benzène ($c = 7,7$)	TANRET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 269; 1895].
---	--	---	---

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 949

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. β .	$[\alpha]_D + 59^{\circ},0$ + $61^{\circ},8$ + $57^{\circ},0$	Chloroforme ($c = 6,4$) Id. ($c = 9,1$) Benzène (id.)	Id.
Id. γ . (voir Biglucose octacétylé)	$[\alpha]_D + 101^{\circ},75$ + 99°	Chloroforme ($c = 9,1$) Benzène ($c = 8,3$)	
<i>d</i> .-Glucose pentanitré. $C^6H^1(AzO^2)^5O^6$	$[\alpha]_D^0 + 98^{\circ},7$	Alcool ($c = 6$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 74; 1898).
<i>d</i> .-Glucoseallylphényl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5 : Az^2(C^6H^5)(C^3H^3)$	$[\alpha]_D - 5^{\circ},3$	Alc. méthylique ($p = 0,5$)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 226; 1896).
<i>d</i> .-Glucoseamylphényl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5 : Az^2(C^6H^5)(C^5H^{11})$	$[\alpha]_D - 6^{\circ},4$	Alc. méthylique (id.)	Id.
<i>d</i> .-Glucosebenzylphényl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5 : Az^2(C^6H^5)(C^7H^7)$	$[\alpha]_D - 33^{\circ},0$ — $20^{\circ},2$	Alc. méthylique (id.) Ac. acétique (id.)	Id.
<i>d</i> .-Glucosecarbonique (lactone). Voir <i>d</i> .-Glucoheptonique (lactone).			
<i>d</i> .-Glucosediacétone. $(C^6H^{10}O^4) : (CH^3.CO.CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 18^{\circ},5$	Eau ($p = 4,93$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1167; 1895).
<i>d</i> .-Glucose-(β)-naphtyl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5 : Az^2H(C^{10}H^7)$	$[\alpha]_D + 40^{\circ},2$ 0	Alc. méthylique Ac. acétique	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>loc. cit.</i>).
<i>d</i> .-Glucosephényl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5 : Az^2H(C^6H^5)$	$[\alpha]_D^{20} - 15^{\circ},3$ (après 10 min.). — $46^{\circ},9$ (après 15 jours).	Eau ($p = 10$)	JACOBI (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 173; 1893).
<i>d</i> .-Glucosetétrasulfurique (chlorure d'acide). $C^6H^8O^2[SO^2.O.OH]^2SO^2.O.Cl$	$[\alpha]_D + 72^{\circ}$ (moy.)	Chlorhydrine sulfurique ou eau ($c = 15$ à 4)	CLAESSON [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XX, p. 21; 1879].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Glucoséthylènercaptal. $C^6H^{16}O^5S^2 = C^6H^{12}O^5 \begin{matrix} S.CH^2 \\ \\ S.CH^2 \end{matrix}$	$[\alpha]_D^{20} - 10^{\circ}.81$	Eau ($p = 10,8$)	LAWRENCE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 519; 1894).
d.-Glucoséthylmercaptal. $C^6H^{12}O^5[SC^2H^5]^2$	$[\alpha]_D^{20} - 29^{\circ}.8$	Eau ($p = 4,88$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 675; 1894).
d.-Glucose-p.-toluidide. $C^{12}H^{19}AzO^5 + \frac{1}{2}H^2O =$ $C^6H^{11}O^5.AzH.C^6H^4.CH^3$	$[\alpha]_D^{20} - 38^{\circ}.80$ $- 38^{\circ}.23$ $- 42^{\circ}.55$ $- 43^{\circ}.88$	Alcool 90° ($p = 6,66$) Alc. méthyl. ($p = 2,61$) Id. ($p = 4,08$) Id. ($p = 7,88$)	SOROKIN (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXVII, p. 295; 1888).
d.-Glucosetrisulfate de baryum. $(C^6H^9O^5)^2Ba^2(SO^4)^3 + 3H^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 28^{\circ}.31$	Eau ($c = 16,78$)	CLAESON (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XX, p. 26; 1879).
Glucosoxime. $(C^6H^{12}O^5)AzOH$	$[\alpha]_D^{20} - 2^{\circ}.2$ (après 18 heures)	Eau ($p = 9,37$)	JACOB (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 696; 1891).
Glucovanilline. $C^{10}H^{16}O^4 + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 88^{\circ}.63$	Eau ($p = 0,90$) (anhydre)	WEGSCHIEDER in TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 1600; 1885).
Glutamate de calcium. $C^5H^7CaAzO^4$ (d'acide d.-glutamique)	$[\alpha]_D^{20} - 3^{\circ}.7$ $[\alpha]_D^{15} - 3^{\circ}.6$	Eau ($c = 13$) Eau	SCHWIBLER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 1725; 1884). MENOZZI et APPIANI (<i>R. C. dei Lincei</i> (4 ^e s.), t. VII (1 ^{re} sem.), p. 33; 1891).
Glutamine. $C^5H^9AzO^3 =$ $COOH.C^2H^4(AzH^2).CO.AzH^2$	0 $[\alpha]_D^{20} - 30^{\circ}$ $[\alpha]_D^{20} - 18^{\circ}.5$	Eau ($c = 4$) Eau $- 0.4^{\circ}$, SO^4H^2 ($c = 5$) Eau $- 0.3^{\circ}$, ac. oxalique ($c = 2,7$)	SCHULKE et BOSSHARD (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 390; 1885).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

951

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Glutamique (acide). $\text{CH}^2.\text{CH}^2.\text{COOH}$ $\text{C}^2\text{H}^3\text{AzO}^1 = \text{CH}(\text{AzH}^2).\text{COOH}$	$[\alpha]_D^{18} + 34^\circ, 7$	AzO^3H étendu ($p=5,45$)	RITTHAUSEN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (1 ^{re} s.), t. CVII, p. 238; 1869].
	$[\alpha]_D^{21} + 10^\circ, 2$ $[\alpha]_D^{23} + 10^\circ, 6$ $[\alpha]_D^{22} + 29^\circ, 9$	Eau ($c = 2$) Id. ($c = 4$) AzO^3H étendu ($c = 4$)	SCHREIBLER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{22} + 12^\circ, 5$	Eau ($c = 2$ à 4)	MENOZZI et APPIANI (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{18} + 31^\circ, 1$	HCl étendu	SCHULZE et BOSSHARD (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. X, p. 134; 1886).
l.-Id.	$[\alpha]_D^{18} - 31^\circ, 1$	HCl étendu	Id.
	$[\alpha]_D^{26} - 12^\circ, 93$	Eau ($c = 2$ à 4)	MENOZZI et APPIANI [<i>R. C. del Lincei</i> (5 ^e s.), t. II (2 ^e sem.), p. 421; 1893].
d.-Glutamique (chlorhydrate d'acide). $[\text{C}^2\text{H}^3\text{AzO}^1]\text{HCl}$	$[\alpha]_D^{21} + 20^\circ, 4$ $[\alpha]_D^{22} + 22^\circ, 0$	Eau ($c = 4$) Eau ($c = 4$)	SCHREIBLER (<i>loc. cit.</i>). MENOZZI et APPIANI [<i>R. C. del Lincei</i> (4 ^e s.), t. VII (1 ^{re} sem.), p. 33; 1891].
l.-Id.	$[\alpha]_D^{26} - 23^\circ, 63$	Eau ($c = 6,69$)	Id. [<i>R. C. del Lincei</i> (5 ^e s.), t. II (2 ^e sem.), p. 421; 1893].
Glutanique (acide). $\text{C}^2\text{H}^3\text{O}^2$	$[\alpha]_D - 1^\circ, 98$	Eau ($p = 18,81$)	RITTHAUSEN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. V, p. 354; 1872].

Glutimide. Voir Pyroglutamique (acide).

α.-Glutine. (gélatine ordinaire)	$[\alpha]_D^{24} \text{ à } [\alpha]_D^{25} - 130^\circ, 0$ $[\alpha]_D^{25} \text{ à } [\alpha]_D^{26} - 123^\circ, 0$	Eau ($c = 6,12$)	DE BARY (<i>Med.-chem. Unters. von Hoppe-Seyler</i> , t. I, p. 71).
	$[\alpha]_D^{24} \text{ à } [\alpha]_D^{25} - 130^\circ, 5$ $[\alpha]_D^{25} - 125^\circ, 0$	Eau ($c = 3,06$)	
	$[\alpha]_D^{25} - 112^\circ, 5$	$\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ vol. eau} \\ + 1 \text{ vol. lessive de soude} \\ (c = 1,53) \end{array} \right.$	
(Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{25} - 114^\circ, 0$	$\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ vol. eau} \\ + 1 \text{ vol. ac. acétique} \\ (c = 1,53) \end{array} \right.$	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
β.-Id. I. 1,4 % cendres II. 1,96 % cendres	$[\alpha]_D^{15,5} - 130^{\circ},6$ (I) $- 125^{\circ},8$ (II) Eau ($c = 5$) $[\alpha]_D^{16} - 113^{\circ},7$ $- 114^{\circ},0$ $- 117^{\circ},5$ $- 118^{\circ},1$ $- 120^{\circ},7$	Eau ($c = 1$) Id. ($c = 2$) Id. ($c = 3$) Id. ($c = 4$) Id. ($c = 5$)	FRAMM (<i>Arch. f. d. ges. Physiol.</i> , t. LXVIII, p. 144; 1897).
Glycérate d'ammonium. $C^3H^5O^4.AzH^4 =$ $HO.CH^2.CH(OH).COOAzH^4$	$[\alpha]_D^{18} - 19^{\circ},78$ $[\alpha]_D^{14} - 19^{\circ},13$ $[\alpha]_D^{20} - 18^{\circ},05$	Eau ($c = 1,8$) Id. ($c = 2,9$) Id. ($c = 10,6$)	FRANKLAND et APPLEYARD (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 305; 1893).
Glycérate de baryum. $(C^3H^5O^4)^2Ba + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{12} - 9^{\circ},07$	Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 299.
Glycérate de cadmium. $(C^3H^5O^4)^2Cd + \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{19} - 14^{\circ},11$	Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 309.
Glycérate de calcium. $(C^3H^5O^4)^2Ca + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{11} - 11^{\circ},66$	Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 297. [Frankland et Frew (<i>Id.</i> , t. LIX; 1891).]
Glycérate de lithium. $C^3H^5O^4.Li$	$[\alpha]_D^{11} - 20^{\circ},66$	Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 300.
Glycérate de magnésium. $(C^3H^5O^4)^2Mg + H^2O$	$[\alpha]_D^{19} - 18^{\circ},65$	Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 306.
Glycérate de potassium. $C^3H^5O^4.K$	$[\alpha]_D^{11} - 16^{\circ},3$	Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 304.
Glycérate de sodium. $C^3H^5O^4.Na$	$[\alpha]_D^{12} - 16^{\circ},13$	Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 303.
Glycérate de strontium. $(C^3H^5O^4)^2Sr + 3H^2O$ $(C^3H^5O^4)^2Sr + H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 10^{\circ},08$ $[\alpha]_D^{19} - 11^{\circ},59$	Eau ($c = 10$) Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 300.
Glycérate de zinc. $(C^3H^5O^4)^2Zn + H^2O$	$[\alpha]_D^{16} - 22^{\circ},18$	Eau ($c = 10$)	<i>Id.</i> , p. 307.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Glycérate amylique. $C^3H^{16}O^4 =$ $C^3H^5O^4(CH^2.CH^2:C^2H^5)$ (d'am. rac.)	$[\alpha]_D^{15} - 14^0, 15$ $[\alpha]_D^{18} - 14^0, 46$	Pur. $d_4^{15} = 1,078$	FRANKLAND et PRICE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXI, p. 165; 1897).
Id. (d'am. actif). Voir Amylique (glycérate).			
Glycérate n.-butylique. $C^3H^{14}O^4 =$ $C^3H^5O^4(CH^2.CH^2.C^2H^5)$	$[\alpha]_D^{15} - 13^0, 19$	Pur. $d_4^{15} = 1,1074$	FRANKLAND et MAC GREGOR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 1411; 1893).
Glycérate i.-butylique. $C^3H^{14}O^4 =$ $C^3H^5O^4[CH^2.CH:(CH^2)^2]$	$[\alpha]_D^{15} - 14^0, 23$	Pur. $d_4^{15} = 1,1041$	<i>Id.</i> , p. 516.
Glycérate sec.-butylique. $C^3H^{14}O^4 =$ $C^3H^5O^4[CH(CH^2).CH^2.CH^3]$	$[\alpha]_D^{15} - 10^0, 58$	Pur. $d_4^{15} = 1,1042$	<i>Id.</i>
Glycérate éthylique. $C^3H^5O^4.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{15} - 9^0, 18 \left[\frac{d[\alpha]}{dt} = -0,033 \right]$ Pur. $d_4^{15} = 1,1911$		<i>Id.</i> , p. 512 et [t. LXV, p. 769; 1894].
Glycérate heptylique. $C^3H^5O^4.C^6H^{13}$	$[\alpha]_D^{15} - 11^0, 30$	Pur. $d_4^{15} = 1,0380$	<i>Id.</i> , t. LXIII, p. 1412.
Glycérate méthylique. $C^3H^5O^4.CH^3$	$[\alpha]_D^{15} - 4^0, 80 \left[\frac{d[\alpha]}{dt} = -0,0355 \right]$ Pur. $d_4^{15} = 1,2787$		<i>Id.</i> , p. 512 et [t. LXV, p. 769; 1894].
Glycérate octylique. $C^3H^5O^4.C^6H^{11}$	$[\alpha]_D^{15} - 10^0, 22$	Pur. $d_4^{15} = 1,0253$	<i>Id.</i> , p. 1413.
Glycérate n.-propylique. $C^6H^{12}O^4 =$ $C^3H^5O^4(CH^2.CH^2.CH^3)$	$[\alpha]_D^{15} - 12^0, 94$	Pur. $d_4^{15} = 1,1437$	<i>Id.</i> , p. 514.
Glycérate i.-propylique. $C^6H^{12}O^4 =$ $C^3H^5O^4[CH:(CH^2)^2]$	$[\alpha]_D^{15} - 11^0, 82$	Pur. $d_4^{15} = 1,1292$	<i>Id.</i> , p. 516.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-glycérate (Diacétyl-) propylique (iso-). $C^1H^9O^6.CH:(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{15} - 17^{\circ},97$	Pur. $d_4^{15} = 1,1184$	<i>Id.</i>
-glycérate (Dibenzoyl-) amylique (<i>d'am. actif</i>). Voir Amylique (dibenzoylglycérate).			
-glycérate (Dibenzoyl-) éthylque. $C^{19}H^{18}O^6 =$ ($C^6H^5.CO$). $O.CH^2.CH$ ($O.CO.C^6H^5$). $COOC^2H^5$	$[\alpha]_D + [27,375 - 0,05815t - 0,00038t^2]$ $t = 16^{\circ},5 \text{ à } 83^{\circ}$ $[\alpha]_D + 8^{\circ},62$ $t = 183^{\circ}$ Pur. $d_4^t = 1,2159 - 0,001014t$ $+ 0,00000125t^2$	FRANKLAND et MAC GRE- GOR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 108; 1896). [Formules calculées d'a- près les nombres des auteurs].	
-glycérate (Dibenzoyl-) méthylique. $C^{11}H^{12}O^6.CH^3$	$[\alpha]_D + [28,268 - 0,1037t]$ $t = 59^{\circ},5 \text{ à } 80^{\circ},5$ $[\alpha]_D + 8^{\circ},55$ $t = 183^{\circ}$ Pur. $d_4^{15} = 1,1838$	<i>Id.</i> (<i>id.</i> , p. 106).	
	$[\alpha]_D^{14,5} + 45^{\circ},70$ $\gg 16,5 + 44^{\circ},01$ $\gg 16,5 + 43^{\circ},66$ $\gg 15,0 + 42^{\circ},26$ $\gg 14,5 + 40^{\circ},72$	Benzène ($p = 3$) <i>Id.</i> ($p = 4,7$) <i>Id.</i> ($p = 7,2$) <i>Id.</i> ($p = 19,5$) <i>Id.</i> ($p = 34,1$)	FRANKLAND et PICKARD (<i>id.</i> , p. 128; 1896).
	$\gg 17,5 + 19^{\circ},18$ $\gg 17,5 + 20^{\circ},09$ $\gg 17,0 + 19^{\circ},77$ $\gg 15,0 + 21^{\circ},02$ $\gg 17,5 + 21^{\circ},69$	Dibromure d'éthylène $(p = 3,3)$ <i>Id.</i> ($p = 6,6$) <i>Id.</i> ($p = 10,9$) <i>Id.</i> ($p = 15,4$) <i>Id.</i> ($p = 22,3$)	
	$\gg 15,0 + 19^{\circ},83$ $\gg 15,9 + 20^{\circ},62$ $\gg 16,3 + 21^{\circ},33$ $\gg 16,6 + 21^{\circ},75$ $\gg 15,5 + 21^{\circ},99$	Nitrobenzène ($p = 2,4$) <i>Id.</i> ($p = 5,5$) <i>Id.</i> ($p = 11,3$) <i>Id.</i> ($p = 17,4$) <i>Id.</i> ($p = 28,1$)	
	$\gg 16,2 + 34^{\circ},34$ $\gg 16,7 + 33^{\circ},27$ $\gg 15,6 + 32^{\circ},45$ $\gg 16,8 + 32^{\circ},61$ $\gg 16,3 + 32^{\circ},38$	Ac. acétique ($p = 1,7$) <i>Id.</i> ($p = 4,7$) <i>Id.</i> ($p = 9,5$) <i>Id.</i> ($p = 13,6$) <i>Id.</i> ($p = 18,6$)	

SERIE ET FORMULE.	POLVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-glycérate Dibenzoyl- propylique. $C^6H^5CO^2.C^6H^5$	$[2]_D - [22,00 - 0,05871t - 0,000204t^2]$ $t = 19^{\circ},5 \text{ à } 87^{\circ}$ $d_4^t = 1,1940 - 0,00088t$		FRANKLAND et MAC GREGOR (<i>loc. cit.</i> , p. 110). [Formules calculées d'après les nombres des auteurs].
-glycérate (Didichlor- acétyl-) éthylique. $C^2H^4Cl^2O^2 =$ $(CHCl.CO.O)CH^2.$ $CH_2O.CO.CHCl^2.COOC^2H^5$	$[2]_D - [17,50 + 0,0516t - 0,000157t^2]$ Pur. $t = 16^{\circ} \text{ à } 100^{\circ}$ $d_4^t = 1,4893 - 0,001338t + 0,00000101t^2$		FRANKLAND et PATTERSON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 187; 1898). [Formules calculées d'après les nombres des auteurs.]
-glycérate (Didichlor- acétyl-) méthyllique. $C^2H^3Cl^2O^2.CH^3$	$[2]_D - [13,22 + 0,0576t - 0,000186t^2]$ $t = 15^{\circ} \text{ à } 100^{\circ}$ Pur. $d_4^t = 1,5478 - 0,001242t$		<i>Id.</i> , p. 188. [<i>Id.</i>]
-glycérate (Dimonochlor- acétyl-) éthylique. $C^2H^3Cl^2O^2 =$ $(CH^2Cl.CO.O)CH^2.CH$ $(O.CO.CH^2Cl).COOC^2H^5$	$[2]_D - [15,365 + 0,1005t - 0,000334t^2]$ Pur. $t = 15^{\circ} \text{ à } 100^{\circ}$ $d_4^t = 1,3902 - 0,001337t + 0,00000141t^2$		<i>Id.</i> , p. 191. [<i>Id.</i>]
glycérate (Dimonochlor- acétyl-) méthyllique. $C^2H^3Cl^2O^2.CH^3$	$[2]_D - [11,75 + 0,0828t - 0,000205t^2]$ Pur. $t = 15^{\circ} \text{ à } 100^{\circ}$ $d_4^t = 1,4464 - 0,001312t + 0,00000102t^2$		<i>Id.</i>
glycérate (Diphényl- acétyl-) méthyllique. $C^6H^5CO^2$ $(C^6H^5.CH^2.CO)OCH^2.$ $CH(O.COCH^2C^6H^5).$ $COOCH^3$	$[2]_D - [16,81 - 0,0538t + 0,000235t^2]$ $t = 14^{\circ},5 \text{ à } 77^{\circ},5$ Pur. $d_4^t = 1,2098 - 0,000868t$		FRANKLAND et MAC GREGOR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 110; 1896). [Formules calculées d'après les nombres des auteurs.]
-glycérate (Dipropionyl- méthyllique. $C^3H^7O^2$ $(CH^2.CO)OCH^2.$ $CH(O.COCH^2).COOCH^3$	$[2]_D - 10^{\circ},97$	Pur. $d_4^{15} = 1,1349$	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-glycérate (Ditrichlor- acétyl-) éthylique. $C^3H^5Cl^2O^2 =$ $(CCl^3.CO O)CH^3.$ $CH(O.CO.CCl^3).CO O C^2H^5$	$[\alpha]_D^{25} - 18^{\circ}, 66$ $[\alpha]_D^{42} \text{ à } 1^{\circ} - 18^{\circ}, 39$ Pur. $d_4^{25} = 1,5646 - 0,001197 t - 0,00000036 t^2$		FRANKLAND et PATTERSON (<i>loc. cit.</i> , p. 184).
-glycérate (Ditrichlor- acétyl-) méthyllique. $C^3H^3Cl^2O^2.CH^3$	$[\alpha]_D^{12} - 14^{\circ}, 5$ $[\alpha]_D^{25} - 15^{\circ}, 29$ Pur. $d_4^{25} = 1,6295 - 0,001501 t + 0,00000147 t^2$		<i>Id.</i> , p. 185.
d.-glycérique (Phényl- acide). $C^8H^{10}O^4 =$ $C^6H^5.CH(OH).CH(OH).CO OH$	$[\alpha]_D^{22} + 31^{\circ}, 08$	Eau ($p = 4,25$)	PLÖCHL et MAYER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 1610; 1897).
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{22} - 30^{\circ}, 23$	Eau ($p = 5,25$)	
Glycocholate de sodium. $C^{26}H^{42}AzO^6.Na$	$[\alpha]_D + 25^{\circ}, 7$ $+ 20^{\circ}, 8$	Alcool (c sans infl.) Eau (id.)	HOPPE-SEYLER [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (1 ^{re} s.), t. LXXXIX, p. 257; 1863].
Glycocholique (acide). $C^{26}H^{42}AzO^6$ (de la bile de bœuf)	$[\alpha]_c + 21^{\circ}, 6$ $\text{» }_D + 29^{\circ}, 0$ $\text{» }_E + 37^{\circ}, 9$ $\text{» }_{b_2} + 40^{\circ}, 0$ $\text{» }_F + 48^{\circ}, 7$ $\text{» }_G + 56^{\circ}, 8$	Alcool ($c = 9,50$)	<i>Id.</i> , p. 261.
Glycogène. $6(C^6H^{10}O^5) + H^2O$	$[\alpha]_J + 211^{\circ}$ (moy.)	Eau (c sans influence)	KÜLZ (<i>Arch. f. ges. Physiol.</i> , t. XXIV, p. 87; 1880).
	$[\alpha]_D^{18} + 213^{\circ}, 3$	Eau	LANDWEHR (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. VIII, p. 165; 1884).
	$[\alpha]_D + 200^{\circ}, 2$		CRAMER (<i>Zeits. f. Biol.</i> , t. XXIV, p. 100; 1888).
	$[\alpha]_D + 199^{\circ}, 0$ (moy.)		FRÄNKEL (<i>Arch. f. ges. Physiol.</i> , t. LII, p. 125; 1892).
(Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D + 196^{\circ}, 63$	Eau et 2,5 % HCl ($p = 0,3$ à $0,45$)	HUPPERT (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XVIII, p. 137; 1893).

SON ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. (de la levure)	$[\alpha]_D^{20} - 198^{\circ},9$		GRENER (<i>Munch. Ges. f. Morphol.</i> ; 1894).
Glycuronate de potassium. $C^6H^7O^7.K$	$[\alpha]_D^{19} - 21^{\circ},82$ $- 21^{\circ},25$	Eau ($p = 1,925$) Id. ($p = 3,85$)	THIERFELDER (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XI, p. 388; 1887).
Glycuronique (lactone). $C^6H^6O^6$ (de l'acide euvanthique)	$[\alpha]_D^{19} - 19^{\circ},25$ Eau ($c = 8$ à 14) $t = 5^{\circ}$ à 34° $[\alpha]_D^{19} + 21^{\circ},7$ (moy.)	$\left[\frac{d[\alpha]}{dt} = + 0,120 \right]$ Eau ($c = 2$)	Id. [KAL: (<i>Zeits. f. Biol.</i> , t. XXII; 1886).]
Id. (de synthèse)	$[\alpha]_D^{20} + 19^{\circ},1$ $[\alpha]_D^{22} + 18^{\circ},2$	Eau ($p = 4$) Eau ($c = 10$)	E. FISCHER et PILOTT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 521; 1887). MANN et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXC, p. 156; 1896).
Gomme de levure. $C^{12}H^{22}O^{11}$	$[\alpha]_D + 90^{\circ},1$	Eau ($p = 1,82$)	SALKOWSKI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 500; 1894).
Gomme de pays. Voir Xylane.			
Gossypose. Voir Raffinose.			
Graminine. $6[C^6H^{10}O^5] + H^2O$	$[\alpha]_D^{12} - 38^{\circ},89$	Eau ($p = 5$)	EKSTRAND et JOHANSON (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 596; 1888).
Grès de soie. Voir Soie.			
<i>d</i> .-Gulonate de sodium. $C^6H^{11}O^7.Na$	$[\alpha]_D - 12^{\circ},4$	Eau ($c = 2,7$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XXI, p. 383; 1896).
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D + 12^{\circ},4$	Eau ($c = 1,1$)	
<i>d</i> .-Gulonique (lactone). $C^6H^{10}O^6$	$[\alpha]_D^{19} + 56^{\circ},1$	Eau ($c = 2,16$)	THIERFELDER (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XV, p. 71; 1891).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 959

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
(de synthèse)	$[\alpha]_D^{20} + 55^\circ, 1$	Eau ($p = 9, 26$)	FISCHER et PILOTY (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 521; 1891).
	$[\alpha]_D + 55^\circ, 6$	Eau ($c = 4$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>loc. cit.</i>).
<i>l</i> -Id. (du xylose)	$[\alpha]_D^{20} - 55^\circ, 3$	Eau ($p = 9, 15$)	FISCHER et STAHEL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 530; 1891).
	$[\alpha]_D - 55^\circ, 4$	Eau ($c = 4$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>loc. cit.</i>).
Hamamelitanique (acide). $C^{14}H^{14}O^5 + 5H^2O$	$[\alpha]_D + 35^\circ, 43$		GRÜTTNER (<i>Arch. Pharm.</i> , t. CCXXXVI, p. 278; 1898).
Hélianthénine. $12[C^6H^{10}O^2] + 3H^2O$	$[\alpha]_D - 23^\circ, 5$	Eau ($c = 9, 34$)	TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 624; 1894).
Hélicine. $C^{12}H^{16}O^7 + \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 60^\circ, 43$	Eau ($p = 1, 35$) (anhydre)	WEHSCHNEIDER in TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 1600; 1885).
	$[\alpha]_D^{20} - 47^\circ, 04$	Alc. éthyl. ou méthyl. ($p = 8$ à 12)	SOROKIN (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (5 ^e s.), t. XXXVII, p. 320; 1888).

Hémialbumose.
Protohémialbumose.

PRÉP.	EAU ET 0,04 A 0,08 %, HCl.		EAU ET 0,12 %, CO ² Na ² .		
	$[\alpha]_D$.	c.	$[\alpha]_D$.	t.	c.
I	-72,6	1,59	-81,2	20 ⁰	2,20
II	-79,1	2,28	-70,6	21	2,22
III	-77,9	1,92	-80,1	23,5	1,87
	"	"	-79,2	22,5	2,36
IV	-73,2	1,37	"	"	"
V	-71,4	1,68	-76,3	24,5	1,90
	"	"	-75,3	24,5	2,49

(Voir la suite au verso.)

Deutérohémiabumose.

EAU ET 0,04 % H Cl.		EAU ET 0,06 % H Cl		
[α] _D — 79°,1 (c = 1,52)		[α] _D — 74°,4 (c = 1,68)		
PRÉP.	EAU ET 0,12 % CO ² Na ² .		EAU ET 0,5 % Na Cl.	
	[α] _D .	c.	[α] _D .	c.
I	— 74°,3	2,54	— 77°,7	1,29
II	— 75°,3	1,76	— 72°,0	1,92

Hétérohémiabumose.

EAU ET 0,07 % HCl.	SOLUTION ALCALINE.
$[\alpha]_D - 68^{\circ},65$ ($c = 1,75$) ⁽¹⁾	$[\alpha]_D - 60^{\circ},6$ ($c = 1,58$) ⁽¹⁾

⁽¹⁾ Cendres non déduites.KÜHNE et CHITTENDEN (*Zelts. f. Biol.*, t. XX, pp. 25 à 48; 1884).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Hémiélastine.	$[\alpha]_D - 92^{\circ},7$ (app.)	Eau ($p = 2,5$)	HORBACZEWSKI (<i>Zelts. f. physiol. Ch.</i> , t. VI, p. 330; 1882).
Hespéridine. $\text{C}^{22}\text{H}^{26}\text{O}^{12}$ (?)	$[\alpha]_D - 89^{\circ}$		TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XLVI, p. 501; 1886).
-hespéridine (Iso-). $\text{C}^{22}\text{H}^{26}\text{O}^{12}$	$[\alpha]_D - 89^{\circ}$		Id. (<i>Id.</i> , t. XLIX, p. 23; 1888).

Hexachlorhydrine de mannite. Voir Mannite.**Hexylique actif (alcool).** Voir Méthyléthylpropylique (alcool).

Homocinchonidine. $\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} - 107^{\circ},3$... $70^{\circ},0$... $-167^{\circ},9$	Alcool 97 % ($c = 2$) Chloroforme ($c = 4$) Eau + 3 HCl ($c = 5$)	HASSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 205; 1880). [<i>Id. (Id.)</i> , t. CLXXXI, p. 65; 1876].
Homocinchonidine (chlorhydrate de). ($\text{C}^{19}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}$) HCl + H^2O	$[\alpha]_D^{20} - 139^{\circ},0$	Eau + 2 HCl ($c = 10$)	HASSE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIV, p. 1891; 1881).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

961

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Homocinchonidine (sulfate neutre de). (C ¹⁹ H ²² Az ² O) ² SO ⁴ H ²	[α] _D ¹⁵ — 137°, 96	H Cl étendu (c = 10)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 210; 1880).
Homocinchonine. Voir Cinchonine.			
Homoptérocarpine. C ¹² H ¹² O ³	[α] _J — 199°	Chlorof. (c = 4, 22)	CAZENEUVE et HUGOUNEQ (<i>C. R.</i> , t. CIV, p. 1722; 1887).
Homoquinine. (C ²⁰ H ²⁴ Az ² O ²)(C ¹⁹ H ²² Az ² O) + 4 H ² O	[α] _J — 221°		WHIFFEN (<i>Pharm. J. Trans.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 497; 1881).
	[α] _D — 158°	Alcool 90 % (c = 5)	HOWARD et HODGKIN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XLI, p. 66; 1882).
Homoquinine (sulfate de). B.(SO ⁴ H ²) ²	[α] _D — 209° — 220°	Eau + 0,5 % SO ⁴ H ² (c = 5) Id. + 1 % SO ⁴ H ² (id.)	<i>Id.</i>
	[α] _D — 235°, 6	Eau + H Cl (c = 3, 57)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXV, p. 95; 1884).
Hydrastine. C ²¹ H ²¹ AzO ⁴	[α] _D — 170°	Chloroforme	POWER (<i>Pharm. J. Trans.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 297; 1885).
	[α] _D — 57°, 5	Chloroforme (c = 3, 04)	EYKMAN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. V, p. 290; 1886).
	[α] _D ¹⁷ — 67°, 8 — 127°, 3	Chloroforme (c = 2, 55) Eau + 2 H Cl (c = 4, 05)	FREUND et WILL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 2797; 1886).
α-Hydrazocamphène. C ¹⁰ H ¹¹ AzO ²	[α] _D + 69°		TANRET (<i>C. R.</i> , t. CIV, p. 791; 1887).
Id. (β).	[α] _D + 18°, 4		<i>Id.</i>
Hydrocarotine. C ²⁰ H ³⁴ O + H ² O (?)	[α] _D — 35°		ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. CII, p. 1319; 1886).
	[α] _D ²¹ — 37°, 4	Chloroforme (c = 4, 13)	REINITZER (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. VII, p. 597; 1886).
Hydrochlorapocinchonidine. C ¹⁹ H ²³ ClAz ² O	[α] _D ¹⁵ 0° — 142°, 2	Alcool Eau + 3 H Cl (c = 2)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 346; 1880).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Hydrochlorapocin- chonine. $C^{19}H^{23}ClAz^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 205^{\circ},4$ $+ 208^{\circ},0$	Alcool 97 % ($c = 0,5$) Eau + 3 H Cl ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 349.
	$[\alpha]_D^{16} + 210^{\circ}$ $[\alpha]_D^{18} + 211^{\circ}$	Alcool 97 % ($c = 0,265$) <i>Id.</i> ($c = 0,475$)	OUDEMANS (<i>Rec. Trav. ch.</i> <i>d. P. B.</i> , t. I, p. 180; 1882).

Action des acides en solutions aqueuses.[$c = 1,7525$] ($t = 16^{\circ}C$) n moléc. acide pour 1 mol. base.

ACIDES.	$n = 1.$	$n = 1,5.$	$n = 2.$	$n = 3.$	$n = 4.$	$n = 6.$	$n = 8.$
A. chlorhydrique.	"	"	$+226^{\circ},8$	$+223^{\circ},8$	$+223^{\circ},0$	$+221^{\circ},6$	$+219^{\circ},9$
A. bromhydrique.	"	"	$+225,2$	$+223,0$	($+222$)	$+220,6$	($+219$)
A. azotique.....	"	"	$+225,3$	$+226,2$	$+225,2$	"	($+222$)
A. chlorique.....	"	"	$+228,5$	$+229,3$	$+230,7$	($+225,5$)	$+223,9$
A. perchlorique..	"	"	"	$+228,1$	$+228,5$	$+225,9$	"
A. formique.....	"	"	$+215,4$	$+222,0$	$+225,8$	$+228,5$	$+228,7$
A. sulfurique....	$+226,3$	$+227,4$	$+227,2$	$+226,3$	"	"	$+224,8$
A. oxalique.....	"	$+219,4$	$+224,5$	$+224,4$	$+223,5$	"	"
A. phosphorique.	"	[$+229,0$ ⁽¹⁾]	$+231,7$	$+233,9$	$+234,5$	[$+227,7$ ⁽²⁾]	
A. citrique.....	"	"	$+218,5$	$+222,3$	$+222,9$	$+222,2$	"

⁽¹⁾ $n = 1,67.$ ⁽²⁾ $n = 7.$

	$n = 8.$	$n = 20.$	$n = 30.$	$n = 40.$	$n = 60.$
A. formique (<i>suite</i>)...	$+228,7$	$+229,2$	$+228,2$	$+227,9$	"
A. acétique.....	$+218,7$	$+223,3$	$+226,4$	$+226,9$	($+226$)

OUDEMANS (*loc. cit.*, p. 183).

[Les nombres entre () sont tirés par interpolation des nombres de l'auteur.]

Hydrochlorapocin- chonine (azotate de). $B.AzO^3H$	$[\alpha]_D^{16} + 173^{\circ},5$	Eau ($c = 0,5$)	<i>Id.</i> , p. 182.
--	-----------------------------------	-------------------	----------------------

Hydrochlorapocin- chonine (chlorate de). $B.ClO^3H$	$[\alpha]_D^{16} + 155^{\circ},3$	Eau ($c = 0,5$)	<i>Id.</i>
---	-----------------------------------	-------------------	------------

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

963

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Hydrochlorapocinchonine (chlorhydrate de). $B.HCl + H^2O$	$[\alpha]_D^{16} + 165^{\circ},9$	Eau ($c = 0,45$)	<i>Id.</i> , p. 181.
Hydrochlorapocinchonine (dichlorhydrate de). $B.2HCl$	$[\alpha]_D^{16} + 185^{\circ},0$	Eau ($c = 1,97$)	<i>Id.</i>
Hydrochlorapocinchonine (sulfate de). $B.SO^4H^2 + 3H^2O$	$[\alpha]_D^{16} + 156^{\circ},6$	Eau ($c = 0,5$)	<i>Id.</i> , p. 182.
Hydrochlorapoiscinchonine. $C^{19}H^{23}ClAz^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 189^{\circ},8$	Alc. abs. ($c = 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 102; 1893).
Hydrochlorapoiscinchonine (dichlorhydrate de). $B.2HCl$	$[\alpha]_D^{15} + 172^{\circ},5$	Eau ($c = 3$)	<i>Id.</i>
Hydrochlorapoquinidine. $C^{19}H^{23}ClAz^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} + 203^{\circ},7$ $+ 258^{\circ},4$	Alcool 97 $\frac{9}{10}$ ($c = 2$) Eau + 3HCl (<i>id.</i>)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV p. 345; 1880).
Hydrochlorapoquinine. $C^{19}H^{23}ClAz^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} - 149^{\circ},1$ $- 245^{\circ},7$	Alcool 97 $\frac{9}{10}$ ($c = 2$) Eau + 3HCl (<i>id.</i>)	<i>Id.</i> , p. 342.
Hydrochlor-α-isocinchonine. Voir Hydrochlorocinchoniline.			
Hydrochlorocarvoxime. $C^{18}H^{15}Cl.AzOH$ (de carv. droite)	$[\alpha]_D^{19,5} + 13^{\circ},01$	Chloroforme ($p = 12$)	MACHELEIDT (<i>Inaug. Diss.</i> Göttingen, p. 19; 1890).
Id. de carv. gauche).	$[\alpha]_D^{22,5} - 10^{\circ},99$	<i>Id.</i> (<i>id.</i>)	
Hydrochlorocinchoniline. $C^{19}H^{23}ClAz^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 67^{\circ},6$	Alc. abs. ($c = 1,87$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 97; 1893).
Hydrochlorocinchonine (dichlorhydrate de). ($C^{19}H^{23}ClAz^2O$) $_2HCl$	$[\alpha]_D^{15} + 185^{\circ},9$ $- 187^{\circ}$	Eau ($c = 3$) Eau — HCl ($c = 2,4$)	<i>Id.</i> , p. 110.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Hydrochlorolimonène. $C^{10}H^{11}Cl$ (de <i>d</i> -limonène)	$[\alpha]_D + 39^{\circ}, 5$	Pur. $d^{11}_D = 0,973$	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXX, p. 189; 1892).
Id. (de <i>l</i> -limonène).	$[\alpha]_D - 40^{\circ}, 0$	Pur. $d^{16}_D = 0,982$	

Hydrochlorolimonène ni- trosé (méthylalcoolate de). $C^{11}H^{25}AzO^2Cl =$ $C^{10}H^{11}Cl \begin{cases} Az'O \\ OCH^3 \end{cases}$ (du nitrochlorure droit)	$[\alpha]_D^{18,1} + 77^{\circ}, 20$	Alcool 90 % ($p = 6,27$)	MACHELEIDT (<i>Inaug. Diss.</i> Göttingen, p. 51; 1890).
---	--------------------------------------	----------------------------	--

Hydrochlorolimonène- nitrobenzylamine. $C^{11}H^{25}Az^2OCl =$ $C^{10}H^{11}Cl \begin{cases} AzO \\ AzH.C^1H^1 \end{cases}$ (de <i>d</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{18,5} + 149^{\circ}, 6$	Chlorof. ($p = 2,40$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXX, p. 193; 1892).
(de <i>l</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{18,5} - 147^{\circ}, 4$	Id. ($p = 2,43$)	

Hydrocinchonidine. Voir Cinchamidine.

Hydrocinchonine. $C^{19}H^{21}Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 204^{\circ}, 5$	Alc. abs. ($c = 0,6$)	HUSEN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCC, p. 46; 1898).
	$+ 188^{\circ}, 2$	{ Alc. 1 vol. } ($c = 5$)	
	$+ 226^{\circ}, 5$	{ Chlor. 2 vol. } ($c = 5$)	
	$+ 224^{\circ}, 2$	Eau + SO^4H^2 ($c = 3$)	
		Id. ($c = 5$)	

Hydrocinchonine (sulfate de). $(C^{19}H^{21}Az^2O)^2SO^4H^2 + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 164^{\circ}, 4$	Alcool abs. ($c = 2,5$)	Id., p. 51.
	$+ 163^{\circ}, 9$	Id. ($c = 3$)	
	$+ 160^{\circ}, 8$	Id. ($c = 5$)	
	$+ 154^{\circ}, 6$	{ Alc. 1 vol. } ($c = 3$)	
		{ Chlor. 2 vol. } ($c = 3$)	
	$+ 153^{\circ}, 2$	Id. ($c = 5$)	
	$+ 140^{\circ}, 9$	Chlorof. [$c = 3$ (anh.)]	
	$+ 138^{\circ}, 0$	Id. [$c = 5$ (id.)]	

Hydrocinchoninesulfo- nique (sulfate d'acide). $(C^{19}H^{21}Az^2O.SO^4H^2)^2SO^4H^2$ $+ 8H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 142^{\circ}, 0$	Eau ($c = 3$)	Id.
--	------------------------------------	-----------------	-----

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDÉS OU DISSOUS.

965

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Hydronicotine. $C^{10}H^{10}Az^2$	$[\alpha]_D - 15^\circ, 40$	Eau ($c = 13,7$)	ÉTARD (<i>C. R.</i> , t. XCVII, p. 1218; 1883).
Hydroquinicine. $C^{20}H^{26}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} - 17^\circ$	Eau + 3 HCl ($c = 3$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXLI, p. 255; 1887).
Hydroquinine. $C^{20}H^{26}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{20} - 142^\circ, 2$ $- 227^\circ, 1$	Alcool 95 % ($c = 2,4$) Eau + 40 % HCl (id.)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D^{11,8} - 160^\circ, 35$	(Alcool 1 vol.) (Chlorof. 2 vol.) ($p = 1,90$)	LENZ (<i>Zeits. f. anal. Ch.</i> , t. XXVII, p. 564; 1888).
Hydroquinine (sulfate de). $(C^{20}H^{26}Az^2O^2)^2SO^4H^2$	$[\alpha]_D^{15} - 193^\circ, 4$ $- 189^\circ, 1$	Eau + 4 HCl ($c = 4$) Eau et 40 % HCl ($c = 8$)	HESSE (<i>loc. cit.</i> , p. 262). [Hesse (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XV; 1882).]
Hydroquinine (tartrate de). $(C^{20}H^{26}Az^2O^2)^2C^4H^4O^6 + H^2O$	$[\alpha]_D - 176^\circ, 35$	Eau + 16,095 HCl pour 100 ⁰⁰ ($c = 4$)	<i>Id.</i>
Hydroshikimique (acide). $C^8H^{12}O^3$	$[\alpha]_D^{23} - 18^\circ, 43$ $- 18^\circ, 17$	Eau ($c = 8,70$) Id. ($c = 17,41$)	EYKMAN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 1284; 1891).
Hydroxycamphocarba- mique (acide). $C^{11}H^{19}AzO^2 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} CH^2.CO Az H^2 \\ CO OH \end{cases}$	$[\alpha]_D + 63^\circ, 5$	Alcool ($c = 9,18$)	MINGUIN [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. XXX, p. 517; 1895].
Hydroxycamphocarbo- nate dibenzylque. $C^{23}H^{30}O^4 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} CH^2.CO OC^6H^5 \\ CO OC^6H^5 \end{cases}$	$[\alpha]_D + 35^\circ, 5$	Alcool ($c = 9,85$)	MINGUIN [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. II, p. 272; 1894].
Hydroxycamphocarbo- nate monobenzylque. $C^{19}H^{24}O^4 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} CH^2.CO OH \\ CO OC^6H^5 \end{cases}$	$[\alpha]_D + 52^\circ, 02$	Alcool ($c = 7,60$)	<i>Id.</i> , p. 275.

NOY ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Hydroxycamphocarbo- nate diéthylique. $\text{C}_9\text{H}_{19}\text{O}_3 =$ $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \text{---} \text{C} \text{---} \text{O} \text{---} \text{O} \text{---} \text{C} \text{---} \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{OH} \quad \quad \text{O} \text{---} \text{C} \text{---} \text{H} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} = 50^{\circ},5$ moy.	Alcool (c = 27,0)	HALLER et MINQUIN (<i>C. R.</i> , t. CX, p. 411; 1890).
Hydroxycamphocarbo- nate monoéthylique. $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{O}_3 =$ $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \text{---} \text{C} \text{---} \text{O} \text{---} \text{C} \text{---} \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{OH} \quad \quad \text{O} \text{---} \text{C} \text{---} \text{H} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} = 51^{\circ},1$	Alcool (c = 24,2)	Id.
Hydroxycamphorique acide. Hypo-.-Oxycamphorique (acide).			
Structure de l'acide. Hypo-.-Scopolamine			
Hyoscyamine $\text{C}_{17}\text{H}_{27}\text{NO}_3$	$[\alpha]_D^{20} = 20^{\circ},26$ $— 21^{\circ},26$ $— 21^{\circ},76$ $— 21^{\circ},68$ $— 20^{\circ},27$	Alc. abs. (c = 3,2) Id. (c = 6,2) Id. (c = 12,4) Id. (c = 17,2) Alc. 50° (c = 12,4)	WILL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 1722; 1888). HAMMERSCHMIDT in WILL et BREDIG (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXI, p. 1731; 1888).
	$[\alpha]_D^{20} = [21,016 - 0,0154c]$ c = 1 à 12		
	$[\alpha]_D^{20} = 20^{\circ},3$	Alc. abs. (c = 3,22)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 103; 1892).
Hyoscyamine sulfate de $\text{C}_{17}\text{H}_{27}\text{NO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	$[\alpha]_D^{20} = 24^{\circ},07$	Eau (p = 1,6)	GADAMER (<i>Arch. d.</i> <i>Pharm.</i> , t. CCXXXIV, p. 543; 1896).
Hyoscyamine sulfate de $\text{C}_{17}\text{H}_{27}\text{NO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	$[\alpha]_D^{20} = 28^{\circ},6$ $[\alpha]_D^{20} = 26^{\circ},8 \text{ à } 27^{\circ},3$ Eau (p = 2,9)	Eau (c = 2)	HESSE (<i>loc. cit.</i>). GADAMER (<i>loc. cit.</i>).
Hyoscyamine sulfate de $\text{C}_{17}\text{H}_{27}\text{NO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	$[\alpha]_D^{20} = 4^{\circ},77$	Eau (c = 2,5)	HAMMERSCHMIDT (<i>Inaug.</i> <i>Dissert.</i> , Berlin; 1889).

Hypocamphorique. Hypo-.-xantonine (Hypo-).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

967

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d.</i> -Idonate de cadmium et bromure de cadmium. ($C^8H^{11}O^7$) 2 Cd + CdBr 2	$[\alpha]_D + 3^\circ, 41$	Eau ($p = 11, 14$)	E. FISCHER et FAY (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1977; 1895).
<i>l.</i> -Id.	$[\alpha]_D^{20} - 3^\circ, 25$	Eau ($p = 10, 56$)	
Impérialeine. $C^{35}H^{60}AzO^4$	$[\alpha]_D - 35^\circ, 40$	Chloroforme ($p = 5, 26$)	FRAGNER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 3284; 1888).
<i>d.</i> -Inosite. $C^6H^{12}O^6$ (de la pinite)	$[\alpha]_D + 65^\circ$	Eau ($c = 12$)	MAQUENNE [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. XXII, p. 166; 1891].
[Matézodambosse]	$[\alpha]_D + 64^\circ, 7$	Eau ($c = 3, 475$)	GIRARD (<i>C. R.</i> , t. CX, p. 85; 1890).
<i>l.</i> -Id. (de la quebrachite)	$[\alpha]_D - 65^\circ$	Eau	MAQUENNE et TANRET (<i>C. R.</i> , t. CX, p. 86; 1890).
Inosite hexacétique. $C^6H^6(C^2H^2O^2)^6$ (de <i>d.</i> -inos.)	$[\alpha]_D + 9^\circ, 75$	Alcool ($c = 6, 2$)	MAQUENNE (<i>loc. cit.</i>).
Id. (de <i>l.</i> -inos.)	$[\alpha]_D - 10^\circ$		MAQUENNE et TANRET (<i>loc. cit.</i>).
Inulénine. $10(C^6H^{10}O^5) + 2H^2O$	$[\alpha]_D - 29^\circ, 58$ $- 29^\circ, 75$	Eau ($c = 6, 10$) Id. ($c = 6, 72$)	TANRET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 205; 1893].
Inuline. $6(C^6H^{10}O^5) + H^2O$ (de l'aunée) (du dahlia)	$[\alpha]_D - 36^\circ, 95$ $[\alpha]_D^{13} - 36^\circ, 67$ $[\alpha]_D^{20} - 37^\circ, 15$ $- 34^\circ, 1$	 Eau ($c = 1, 512$) Id. ($c = 0, 917$) Id. ($c = 1, 746$)	LESCOEUR et MORELLE (<i>C. R.</i> , t. XVCII, p. 216; 1879). KILIANI (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 152; 1880). [Wallach (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXXIV, 1886).]
(de l'ail)	$[\alpha]_D^{15} - 39^\circ$	Eau ($c = 9, 18$)	CHEVASTELON (<i>Thèse</i> , p. 16. Paris; 1894).
Inul. pure.	$[\alpha]_D^{12} \text{ à } _D^{20} - 39^\circ, 5$	Eau ($c = 5 \text{ à } 14$)	TANRET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 232; 1893].
-inuline (Pseudo-). $16(C^6H^{10}O^5) + H^2O$	$[\alpha]_D - 32^\circ, 2$	Eau ($c = 6, 46$)	Id., p. 203.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Inuline trinitrée. $C^6H^7(AzO^3)^3O^3$	$[\alpha]_D + 13^{\circ},6$	Ether ou alcool	BÉCHAMP <i>Assoc. franç. avanc. des Sc. Congr. de Havre</i> , p. 384; 1877).
Inuloïde. $C^6H^{10}O^3 + H^2O$	$[\alpha]_D - 30^{\circ},5$	Eau ($c = 2$)	POPP (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLVI, p. 190; 1870).
p.-Iodophénylmercapturate de sodium. $C^{11}H^{11}NaISAzO^3$	$[\alpha]_D + 8^{\circ},0$ $+ 12^{\circ},7$ $- 16^{\circ},7$	Eau ($c = 5,33$) Id. ($c = 10,65$) Id. ($c = 21,31$)	BAUMANN et SCHMITZ (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 586; 1895).
p.-Iodophénylmercapturique acide). $C^{11}H^{12}ISAzO^3$	$[\alpha]_D - 10^{\circ},67$	Alcool ($c = 2,5$)	<i>Id.</i>
Irisine. $6(C^6H^{10}O^3) + H^2O$	$[\alpha]_D^{16} - 51^{\circ},4$ (moy.)	Eau ($p = 5$ à 10)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXXIV, p. 364; 1880).
	$[\alpha]_D^{22} - 49^{\circ},9$	Id. ($p = 2$)	
	$[\alpha]_D^{17} - 52^{\circ},34$	Eau ($p = 5$)	EKSTRAND et JONANSON (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, p. 3312; 1887).
	$[\alpha]_D - 54^{\circ},1$ $- 56^{\circ}$	Eau (sol. concentrée) Id. (sol. étendue)	
Irone. $C^{13}H^{20}O$	$[\alpha]_D + 42^{\circ},5$ (app.)	Pur. $d = 0,939$	TIEMANN et KRÜGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 2680; 1893).
Isoaconitine. $C^{33}H^{45}AzO^{12}$ (Napelline)	$[\alpha]_D^{15} + 4^{\circ},48$	Alcool ($c = 7,86$)	DUNSTAN et HARRISON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 445; 1893).
Isoaconitine (chlorhydrate de). $B.HCl + H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 28^{\circ},74$	Eau ($c = 1$)	<i>Id.</i>
Isoaconitine (iodhydrate de). $B.HI + H^2O$	$[\alpha]_D - 26^{\circ},94$	Eau ($c = 1$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Isoapocinchonine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 186^{\circ}, 2$	Alcool abs. ($c = 3$)	Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 117; 1893).
Isoatropylcocaïne. $C^{19}H^{22}AzO^4 + \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{13} - 29^{\circ}, 3$ (app.)	Alcool ($c = 4$)	LIEBERMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 2341; 1888).
Isocholestérine. $C^{26}H^{44}O$	$[\alpha]_D + 60^{\circ}$	Éther ($c = 7,34$)	SCHULZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XII, p. 249; 1879).

α -Isocinchonine. Voir Cinchoniline.

β -Isocinchonine. Voir Cinchonigine.

<i>l</i>-Isocopellidine. $C^8H^{11}Az$	$[\alpha]_D^{11} - 57^{\circ}, 03$	Pur. $d^{11} = 0,8435$	LEVY et WOLFFENSTEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 1959; 1896).
<i>d</i>-Id.	$[\alpha]_D^{11} + 4^{\circ}, 23$	Pur. $d^{11} = 0,8500$	

Isodulcite. Voir Rhamnose.

Isohyposantonine. Voir -santonine (Isohypos-).

Isomaltose. Voir -maltose (Iso-) et Gallisine.

Isomannide. Voir -mannide (Iso-).

Isopulégol. $C^{16}H^{16}O$	$[\alpha]_D^{11,5} - 2^{\circ}, 9$	Pur. $d^{11,5} = 0,9154$	TIEMANN et SCHMIDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 914; 1896).
Isopulégone. $C^{16}H^{16}O$	$[\alpha]_D^{11,5} + 11^{\circ}, 12$	Pur. $d^{11,5} = 0,9213$	Id. (<i>Id.</i> , t. XXX, p. 28; 1897).
Isoquinine. $C^{20}H^{21}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{21} - 186^{\circ}, 75$	Alcool ($c = 0,96$)	LIPPMANN et FLEISSNER (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XII, p. 327; 1891).

Isosaccharate diéthylique. Voir Norisosaccharate diéthylique.

Isosaccharine. Voir -saccharine (Iso-).

Isosaccharique (acide). $C^6H^8O^7 =$ $\begin{array}{c} \text{HO} \cdot \text{CH} - \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \qquad \quad \\ \text{COOH} \cdot \text{CH} - \text{O} - \text{CH} \cdot \text{COOH} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 46^{\circ}, 12$	Eau ($p = 4,27$)	WEGSCHEIDER in TIEMANN et HAARMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 1260; 1886).
---	------------------------------------	--------------------	--

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Isosaccharodiamide. $C^8H^{10}O^3Az^2 =$ $HO.CH - CH.OH$ $ $ $AzH^2.CO.CH-O-CH.CO.AzH^2$	$[\alpha]_D + 7^\circ, 16$	Eau ($c = 5$)	TIEMANN et HAARMANN (<i>loc. cit.</i> , p. 1264).

Isosantonone. Voir -santonone (Iso-).

Isosylvique (acide). Voir -sylvique (acide Iso-).

Jalapine. Voir Scammonine.

Jalapique (acide). Voir Scammonique (acide).

Kessylique (alcool). $C^{10}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D - 36^\circ, 5$	Alcool ($c = 10$)	BERTRAM et GILDEMEISTER (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXVIII, p. 483; 1890).
--	----------------------------	---------------------	---

Lactate d'ammonium et zinc. $(C^4H^7O^2)^2Zn(AzH^3)$ de l'ac. gauche de l'ac. droit	$[\alpha]_D \pm 10^\circ, 71$ $\pm 9^\circ, 33$ $\pm 7^\circ, 47$ $\pm 4^\circ, 91$	Eau ($c = 1,17$) Id. ($c = 2,33$) Id. ($c = 4,67$) Id. ($c = 11,67$)	PURDIE et WALKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 630; 1895). [<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. LXI, p. 761 et t. LXIII, p. 1154; 1892 et 1893).]
---	--	---	---

Lactate d'argent. $C^4H^7O^2Ag$ (de l'ac. <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 6^\circ, 73$ $- 7^\circ, 11$ $- 7^\circ, 30$ $- 7^\circ, 31$	Eau ($c = 1,97$) Id. ($c = 3,94$) Id. ($c = 7,88$) Id. ($c = 9,85$)	<i>Id.</i>
---	---	--	------------

Lactate de baryum. $(C^4H^7O^2)_2Ba$ (de l'ac. <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 7^\circ, 94$ $- 7^\circ, 46$ $- 6^\circ, 94$ $- 5^\circ, 46$	Eau ($c = 1,575$) Id. ($c = 3,15$) Id. ($c = 6,30$) Id. ($c = 15,75$)	<i>Id.</i>
--	---	--	------------

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

971

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactate de cadmium. ($C^2H^3O^2$) 2 Gd (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 9^{\circ}, 14$ — $9^{\circ}, 23$ — $8^{\circ}, 71$ — $7^{\circ}, 72$ $[\alpha]_D - 5^{\circ}, 28$ — $4^{\circ}, 21$	Eau ($c = 1,45$) Id. ($c = 2,90$) Id. ($c = 5,80$) Id. ($c = 14,50$) Eau et alcool ($c = 2,32$) Id. ($c = 7,25$)	<i>Id.</i>
<i>l.</i>-Lactate de calcium. ($C^2H^3O^2$) 2 Ca + $4\frac{1}{2}$ H 2 O (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 3^{\circ}, 87$ — $5^{\circ}, 25$ $[\alpha]_D - 5^{\circ}, 48$ $[\alpha]_D - 5^{\circ}, 96$ — $5^{\circ}, 73$ — $4^{\circ}, 48$ — $1^{\circ}, 17$ $[\alpha]_D + 8^{\circ}, 49$ $[\alpha]_D^{12} - 5^{\circ}, 06$ — $3^{\circ}, 85$	Eau [$c = 7,23$ (hydr.)] Id. [$c = 5,35$ (anh.)] Eau ($c = 5,79$) (anhydre) Eau [$c = 1,09$ (anh.)] Id. [$c = 2,18$ (id.)] Id. [$c = 4,36$ (id.)] Id. [$c = 10,90$ (id.)] Eau et alcool ($c = 4,36$) Eau ($c = 4,14$) Id. ($c = 6,25$)	WISLICKENUS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVII, p. 332; 1873). FRANKLAND et MAC GREGOR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 1033; 1893). PURDIE et WALKER (<i>loc. cit.</i>). HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>Z. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 370; 1895).
<i>d.</i>-Id. (de l'acide <i>g.</i>)	$[\alpha]_D + 2^{\circ}, 22$ + $1^{\circ}, 49$	Eau [$c = 7,89$ (hydr.)] Id. [$c = 11,78$ (id.)]	SCHARDINGER (<i>Monatsh. f.</i> <i>Ch.</i> , t. XI, p. 556; 1890).
<i>l.</i>-Lactate de lithium. C 2 H 3 O 2 .Li (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - [13,805 - 0,2005c]$ Eau ($c = 7,5$ à 24) $t = 26^{\circ}$ à 22° $[\alpha]_D - 12^{\circ}, 04$ — $11^{\circ}, 08$ $t = 12^{\circ}$ à 20°	Eau ($c = 7,5$ à 24) Eau ($c = 5$) Id. ($c = 9,7$)	HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>loc. cit.</i> , p. 372). [Calculé d'après les nombres des auteurs].
<i>d.</i>-Id. (de l'acide <i>g.</i>)	$[\alpha]_D^{11,2} + 12^{\circ}, 66$ $[\alpha]_D^{11,2} + 13^{\circ}, 04$ $[\alpha]_D^{12,8} + 12^{\circ}, 94$ $[\alpha]_D^{12,8} + 11^{\circ}, 90$	Eau ($c = 3,71$) Id. ($c = 7,09$) Id. ($c = 5,10$) Id. ($c = 9,12$)	
	EAU.	EAU ET ALCOOL.	C.
	+ $14^{\circ}, 58$	+ $17^{\circ}, 97$	0,96
	+ $14^{\circ}, 06$	+ $15^{\circ}, 94$	1,92
	+ $13^{\circ}, 48$	+ $13^{\circ}, 67$	3,84
	+ $12^{\circ}, 13$	"	9,60
			PURDIE et WALKER (<i>loc. cit.</i>).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactate de magnésium. ($C^3H^5O^3$) 2Mg (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 10^{\circ}, 15$ — $10^{\circ}, 15$ — $8^{\circ}, 55$ — $5^{\circ}, 50$	Eau ($c = 1,01$) Id. ($c = 2,02$) Id. ($c = 4,04$) Id. ($c = 10,10$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D + 3^{\circ}, 16$	Eau et alcool ($c = 4,04$)	

Lactate de potassium.
 $C^3H^5O^3.K$

c.	DE L'ACIDE DROIT.			DE L'ACIDE gauche.
	Eau.	Alcool.	Alc. éthyl. et alc. méthyl.	Eau et alcool.
0,64	"	"	"	+17,56
1,28	—10,9	—17,0	—17,35	+16,78
2,56	—10,73	—15,22	—18,03	+14,35
5,12	—10,64	—13,27	"	+12,05
12,81	—10,08	—10,77	—13,69	"
13,2	"	"	"	+ 9,78
22,0	"	"	"	+ 8,94
30,7	"	— 9,35	"	"

PURDIE et WALKER (*loc. cit.*).

Lactate de sodium.
 $C^3H^5O^3.Na$
(de l'acide *g.*)

c.	EAU	EAU ET ALC.	ALCOOL.
0,56	"	"	+20,5
0,84	+12,50	"	"
1,12	"	+15,4	+14,3
2,24	+11,83	"	+ 8,93
2,53	"	+13,8	"
4,48	+11,55	"	"
5,60	"	+11,88	+ 2,50
7,47	"	+10,05	+ 1,34
9,29	"	"	— 0,485
11,20	+10,89	"	— 0,80
19,79	"	"	— 2,22
23,21	"	"	— 2,28

PURDIE et WALKER (*loc. cit.*).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

973

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactate de strontium. ($C^2H^3O^2$) 2 Sr (de l'acide g.)	$[\alpha]_D + 9^{\circ},23$ + $8^{\circ},48$ + $7^{\circ},49$ + $5^{\circ},88$ $[\alpha]_D - 4^{\circ},81$ - $3^{\circ},62$	Eau ($c = 1,33$) Id. ($c = 2,66$) Id. ($c = 5,31$) Id. ($c = 13,28$) Eau et alc. ($c = 4,425$) Id. ($c = 5,31$)	Id.
Lactate de zinc. ($C^2H^3O^2$) 2 Zn + $2H^2O$ [de l'acide sarcolactique (dr.)]	$[\alpha]_D - 8^{\circ},73$ - $8^{\circ},43$ - $8^{\circ},49$ - $7^{\circ},83$ - $7^{\circ},29$ - $7^{\circ},30$	Eau [$c = 4,58$ (anh.)] Id. [$c = 4,75$ (id.)] Id. [$c = 5,36$ (id.)] Id. [$c = 6,51$ (id.)] Id. [$c = 9,60$ (id.)] Id. [$c = 13,98$ (id.)]	WISLICHENUS (<i>Lieb. Ann.</i> t. CLXVII, p. 332; 1873).
(par dédoublement de l'acide inactif)	$[\alpha]_D - 8^{\circ},2$ - $8^{\circ},9$ - $9^{\circ},04$ - $7^{\circ},75$ - $7^{\circ},1$	Eau [$c = 3,42$ (anh.)] Id. [$c = 4,71$ (id.)] Id. [$c = 5,58$ (id.)] Id. [$c = 6,83$ (id.)] Id. [$c = 11,76$ (id.)]	FRANKLAND et MAC GREGOR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 1033; 1893).
(de l'acide dr.) (de l'acide g.)	$[\alpha]_D - 6^{\circ},83$ + $6^{\circ},81$	Eau [$c = 7,47$ (hydr.)] Id. [$c = 7,48$ (id.)]	PURDIE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 1154; 1893). [Purdie et Walker (Id., t. LXI; 1892).]
(de l'acide g.)	$[\alpha]_D + 6^{\circ},4$ $[\alpha]_D + 5^{\circ},2$ à $5^{\circ},4$ Eau [$c = 12,66$ à $16,08$ (hydr.)]	Eau [$c = 5,7$ (hydr.)]	SCHARDINGER (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XI, p. 557; 1890).
	$[\alpha]_D + 10^{\circ},29$ + $9^{\circ},16$ + $7^{\circ},77$ + $6^{\circ},03$ $[\alpha]_D - 0^{\circ},41$	Eau [$c = 1,215$ (anh.)] Id. [$c = 2,43$ (id.)] Id. [$c = 4,86$ (id.)] Id. [$c = 12,15$ (id.)] Eau et alc. ($c = 4,86$)	PURDIE et WALKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 630; 1895).
(de l'acide dr.)	$[\alpha]_D - 7^{\circ},55$ - $6^{\circ},84$ (moy.) - $6^{\circ},58$ (moy.) ($t = 12^{\circ}$ à 27°)	Eau [$c = 4,2$ (hydr.)] Id. [$c = 6,2$ (id.)] Id. [$c = 8,6$ (id.)]	HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>Zelts. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 371; 1895).
(de l'acide g.)	$[\alpha]_D + 7^{\circ},51$ + $6^{\circ},84$ (Id.)	Eau [$c = 3,3$ (hydr.)] Id. [$c = 6,9$ (id.)]	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactate amylique. $C^5H^{11}O^2.C^2H^4$ (ac. dr.; alc. g.)	$[\alpha]_D - 3^{\circ}.93$	Pur. $d = 0.9667$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 721; 1895).
Id. (ac. dr.; alc. inactif) Voir Amylique (lactate).	$[\alpha]_D - 6^{\circ}.38$	Pur. $d = 0.9719$	
Lactate éthylique. $C^2H^4O^2 =$ $CH^3.CH(OH).COOC^2H^5$ (de l'acide dr.)	$[\alpha]_D - 14^{\circ}.19$ $[\alpha]_D - 8^{\circ}.66$ $[\alpha]_D^{15} - 13^{\circ}.46$	Pur. Pur. $d = 1.0414$ $d_4^{15} = 1.0415$	KLIMENKO (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XII, p. 30; 1880). FRANKLAND et HENDERSON (<i>Proc. chem. Soc. Lond.</i> , t. XI p. 54. 1895). PURDIE et WILLIAMSON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 827; 1896).
Id. (de l'acide g.).	$[\alpha]_D^{19} + 14^{\circ}.52$ $[\alpha]_D + 5^{\circ}.47$ $+ 5^{\circ}.39$ $+ 21^{\circ}.89$ $+ 10^{\circ}.61$	Pur. $d_4^{19} = 1.030$ Chloroforme ($c = 1.23$) Id. ($c = 6.17$) Benzène ($c = 1.19$) Id. ($c = 5.94$)	WALKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 917; 1895).
Lactate méthylique. $C^2H^4O^2 =$ $CH^3.CH(OH).COOCH^3$ (de l'acide dr.)	$[\alpha]_D - 6^{\circ}.86$ $[\alpha]_D^{13} - 11^{\circ}.1$ $[\alpha]_{666}^{20} - 6^{\circ}.67$ " " $- 7^{\circ}.94$ " 533 $- 9^{\circ}.12$ " 589 $- 9^{\circ}.81$ " 538 $- 11^{\circ}.00$	Pur. $d = 1.1017$ Pur. $d_4^{13} = 1.100$ Pur. $d^{20} = 1.08$	FRANKLAND et HENDERSON (<i>loc. cit.</i>). WALKER (<i>loc. cit.</i>). GUYE et MELIKIAN (<i>C. R.</i> , t. CXXIII, p. 1291; 1896). [Voir Table XVII (I.E)]. [Melikian (Thèse, Genève; 1896).]
Lactate propylique. $C^3H^{12}O^2 =$ $CH^3.CH(OH).COOC^3H^7$ (de l'acide dr.)	$[\alpha]_D^{15} - 17^{\circ}.06$	Pur. $d_4^{15} = 1.004$	WALKER (<i>loc. cit.</i> , p. 918).
-lactate (Acétyl-) éthylique. $C^2H^4O^4 =$ $CH^3.CH(O.C^2H^3O)COOCH^3$ (de l'acide dr.)	$[\alpha]_D - 41^{\circ}.47$ $[\alpha]_D^{15} - 49^{\circ}.87$	Pur. $d = 1.0527$ Pur. $d_4^{15} = 1.0513$	FRANKLAND et HENDERSON (<i>Proc. chem. Soc. Lond.</i> , t. XI, p. 54; 1895). PURDIE et WILLIAMSON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 828; 1896).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-lactate (Acétyl)- méthylique. $C^6H^{10}O^4 =$ $CH^3.CH(O.C^2H^3O)COOCH^3$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 43^{\circ}, 41$ $[\alpha]_{666}^{15} - 38^{\circ}, 83$ » $_{D} - 48^{\circ}, 59$ » $_{533} - 59^{\circ}, 20$ » $_{489} - 63^{\circ}, 33$ » $_{448} - 75^{\circ}, 87$	Pur. $d = 1,0957$ Pur. $d^{15} = 1,080$	FRANKLAND et HENDERSON (<i>loc. cit.</i>). GUYE et MELIKIAN (<i>loc. cit.</i>). [Melikian (Thèse, Genève; 1896).]
-lactate (Benzoyl)- éthylque. $C^{12}H^{14}O^4 =$ $CH^3.CH(O.C^7H^5O)COOC^2H^5$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D + 22^{\circ}, 22$	Pur. $d = 1,1164$	FRANKLAND et HENDERSON (<i>loc. cit.</i>).
-lactate (Butyryl)- méthylique. $C^8H^{14}O^4 =$ $CH^3.CH(O.C^4H^7O)COOCH^3$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_{666}^{20} - 30^{\circ}, 01$ » $_{D} - 38^{\circ}, 67$ » $_{533} - 43^{\circ}, 59$ » $_{489} - 50^{\circ}, 76$ » $_{448} - 58^{\circ}, 99$	Pur. $d^{20} = 1,019$	GUYE et MELIKIAN (<i>loc. cit.</i>). [Melikian (Thèse, Genève; 1896).]
<i>d.</i>-lactique (acide). $C^3H^6O^3 =$ $CH^3.CH(OH).COOH$ [acide sarcocollactique]	$[\alpha]_D + 2^{\circ}, 8$ (moy.) $[\alpha]_D + [1,148 + 0,0596c]$ Eau ($c = 11$ à 40) [$t = 11^{\circ}, 5$] $\frac{d[\alpha]}{dt} = -0,057$ Eau ($c = 11,2$) [$t = 10^{\circ}, 55$ à 16°]	Eau ($c = 7$ à 43)	WISLICKENUS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVII, p. 332; 1873). HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 369; 1895). [Calculé d'après les résultats des auteurs].
<i>l.</i>-Id.	$[\alpha]_D - 4^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D^{23,5} - 5^{\circ}, 86$ - $4^{\circ}, 72$	Eau ($c = 64,8$) Eau ($c = 6,56$) Id. ($c = 12,43$)	SCHARDINGER (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XI, p. 545; 1890). HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>loc. cit.</i>).
<i>d.</i>-lactique (anhydride) $C^3H^4O^3$ [84 %] et Lactide. ($C^3H^4O^2$) 2 [16 %]	$[\alpha]_D - 85^{\circ}, 9$	Alcool ($c = 19,54$)	WISLICKENUS (<i>loc. cit.</i>).
Lactosammoniaque. ($C^{12}H^{22}O^{11}$).AzH 3	$[\alpha]_D + 39^{\circ}, 5$	Eau ($c = 10$)	LOBRY DE BRUYN et VAN LEENT (<i>Rec. Trav. chim.</i> <i>d. P. B.</i> , t. XIV, p. 137; 1895).

NOM ET FORMULE	TEMPÉRATURE	CONCENTRAT ET TENEUR	OBSERVATEURS.
Lactosamine. $C^2H^2O^4 \cdot 2H^2O^2$	$[x]_D^{20} = 14'.10$	Alcool ou $p = 5,23$	SOROKIN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXVII, p. 306; 1888].
Lactose. $C^2H^2O^4 - H^2O$	$[x]_D^{20} = 30'.1$ $\quad \quad \quad - 43'.5$ $\quad \quad \quad - 53'.3$ $\quad \quad \quad - 65'.8$ $\quad \quad \quad - 70'.0$ $\quad \quad \quad - 80'.0$	Eau ($p = 7$ à 15)	STEINHEIL (<i>Inaug. Dissert.</i> , Munich; 1889).
	$[x]_D^{20} = [54.54 - 0.557c$ $\quad \quad \quad - 0.05475c^2 - 0.001774c^3]$ Eau ($c = 2$ à 12)		HESSÉ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 100; 1875).
	$[x]_D^{20} = [52.53 - 0.075(t - 20)]$ $t = 10$ à 35° Eau ($p = 2$ à 36)		SCHMÖGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIII, p. 1922; 1880).
	$[x]_D^{20} = 82.01$ après 8 minutes $\quad \quad \quad - 52.53$ après 24 heures Eau ($c = 4.84$)		PARCUS et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLVII, p. 160; 1890).
Lactose du lait de buffle ou Tenakose.	$[x]_D^{20} = 48'.0$ $\quad \quad \quad - 48'.7$	Eau Alcool	PAPPEL et RICHMOND (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LVII, p. 758; 1890).
Lact. anhydride	$[x]_D^{20} = 92'.0$	Eau	TANRET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 354; 1896].
Lact. 1/2 id.	$\quad \quad \quad - 50'$	Id.	
Lact. 1/3 id.	$\quad \quad \quad - 34'.5$	Id.	[Schmöger (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIII; 1880).]
Lactose octacétyle. $C^2H^2(C^2H^3O^2)_8$	$[x]_D^{20} = 32'$ $\quad \quad \quad - 31'$	Alcool ($c = 2,18$) Id. ($c = 9,68$)	SCHÜTZENBERGER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XII, p. 308; 1869].
	$[x]_D^{20} = 3'.5$	Chloroforme ($p = 10$)	SCHMÖGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 1453; 1892).
Lactose octonitré. $C^2H^2(C^2H^3O^2)_8$	$[x]_D^{20} = 74'.2$	Alc. méthyl. ($c = 2,8$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 83; 1898).
Lactose tétracétyle. $C^2H^2(C^2H^3O^2)_4$	$[x]_D^{20} = 50'.1$	Eau ($c = 7.46$)	SCHÜTZENBERGER (<i>loc.cit.</i>).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactoseallylphényl- hydrazone. $C^{12}H^{22}O^{10} : Az^2(C^6H^5)(C^3H^5)$	$[\alpha]_D - 14^{\circ}, 6$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 226; 1896).
Lactoseamylphényl- hydrazone. $C^{12}H^{22}O^{10} : Az^2(C^6H^5)(C^5H^{11})$	$[\alpha]_D - 8^{\circ}, 6$	Id. (id.)	Id.
Lactosebenzylphényl- hydrazone. $C^{12}H^{22}O^{10} : Az^2(C^6H^5)(C^7H^7)$	$[\alpha]_D - 25^{\circ}, 7$	Id. (id.)	Id.
Lactose (β) naphtylhy- drazone. $C^{12}H^{22}O^{11} : Az^2H(C^{10}H^7)$	$[\alpha]_D \quad 0^{\circ}$ + 7°	Alc. méthyl. (id.) Ac. acétique (id.)	Id.
Lactosine. $C^{10}H^{12}O^{11}$	$[\alpha]_D^{16} + 211^{\circ}, 7$	Eau ($p = 2,91$)	MEYER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 685; 1884). [<i>Planta et Schülze</i> (<i>id.</i> , t. XXIII; 1890).]
α-Lactucérol. $C^{12}H^{20}O + H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 76^{\circ}, 2$	Chloroforme ($c = 2,37$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXXIV, p. 243; 1886).
β-Id.	$[\alpha]_D^{15} + 38^{\circ}, 2$	Id. ($c = 4$)	
α-Lactucérol (acétate de). $C^{14}H^{20}(C^2H^3O)O$	$[\alpha]_D^{15} + 63^{\circ}, 6$ + $63^{\circ}, 1$	Chloroforme ($c = 1$) Id. ($c = 2$)	Id.
Laudanidine. $C^{20}H^{25}AzO^4$	$[\alpha]_D^{15} - 87^{\circ}, 8$	Chloroforme ($c = 5$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXXII, p. 209; 1894).
Laudanine. $C^{20}H^{25}AzO^4$	$[\alpha]_D^{22,5} - 13^{\circ}, 5$ - $11^{\circ}, 36$	Chloroforme ($c = 2$) Eau + 2 Na OH ($c = 1$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 201; 1875).
Laudanine (chlorhy- drate de). $(C^{20}H^{25}AzO^4)HCl$	inactif		Id.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Inuline trinitrée. $C^6H^7(AzO^2)^3O^3$	$[\alpha]_D + 13^{\circ},6$	Ether ou alcool	BÉCHAMP (<i>Assoc. franç. avanc. des Sc. Congr. du Havre</i> , p. 384; 1877).
Inuloïde. $C^6H^{10}O^3 + H^2O$	$[\alpha]_J - 30^{\circ},5$	Eau ($c = 2$)	POPP (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLVI, p. 190; 1870).
p.-Iodophénylmercapturate de sodium. $C^{11}H^{11}NaISAzO^3$	$[\alpha]_D + 8^{\circ},0$ $+ 12^{\circ},7$ $+ 16^{\circ},7$	Eau ($c = 5,33$) Id. ($c = 10,65$) Id. ($c = 21,31$)	BAUMANN et SCHMITZ (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 586; 1895).
p.-Iodophénylmercapturique (acide). $C^{11}H^{12}ISAzO^3$	$[\alpha]_D - 10^{\circ},67$	Alcool ($c = 2,5$)	<i>Id.</i>
Irisine. $6(C^6H^{10}O^3) + H^2O$	$[\alpha]_D^{16} - 51^{\circ},4$ (moy.)	Eau ($p = 5$ à 10)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXXIV, p. 364; 1886).
	$[\alpha]_D^{22} - 49^{\circ},9$	Id. ($p = 2$)	
	$[\alpha]_D^{17} - 52^{\circ},34$	Eau ($p = 5$)	EKSTRAND et JOHANSON (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, p. 3312; 1887).
	$[\alpha]_D - 54^{\circ},1$ $- 56^{\circ}$	Eau (sol. concentrée) Id. (sol. étendue)	
Irone. $C^{13}H^{20}O$	$[\alpha]_D + 42^{\circ},5$ (app.)	Pur. $d = 0,939$	TIEMANN et KRÜGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 2680; 1893).
Isoaconitine. $C^{33}H^{45}AzO^{12}$ (Napelline)	$[\alpha]_D^{15} + 4^{\circ},48$	Alcool ($c = 7,86$)	DUNSTAN et HARRISON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 445; 1893).
Isoaconitine (chlorhydrate de). $B.HCl + H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 28^{\circ},74$	Eau ($c = 1$)	<i>Id.</i>
Isoaconitine (iodhydrate de). $B.III + H^2O$	$[\alpha]_D - 26^{\circ},94$	Eau ($c = 1$)	<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

969

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Isoapocinchonine. $C^{19}H^{23}Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 186^{\circ}, 2$	Alcool abs. ($c = 3$)	HESSER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 117; 1893).
Isoatropylcocaïne. $C^{19}H^{23}AzO^4 + \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{25} - 29^{\circ}, 3$ (app.)	Alcool ($c = 4$)	LIEBERMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 234; 1888).
Isocholestérine. $C^{26}H^{44}O$	$[\alpha]_D + 60^{\circ}$	Éther ($c = 7,34$)	SCHULZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XII, p. 249; 1879).

 α -Isocinchonine. Voir Cinchoniline. β -Isocinchonine. Voir Cinchonigine.

<i>l</i>-Isocopellidine. $C^8H\ Az$	$[\alpha]_D^{11} - 57^{\circ}, 03$	Pur. $d^{11}_D = 0,8435$	LEVY et WOLFFENSTEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 1959; 1896).
<i>d</i> -Id.	$[\alpha]_D^{18} + 4^{\circ}, 23$	Pur. $d^{11}_D = 0,8500$	

Isodulcite. Voir Rhamnose.

Isohyposantonine. Voir -santonine (Isohypos-).

Isomaltose. Voir -maltose (Iso-) et Gallisine.

Isomannide. Voir -mannide (Iso-).

Isopulégol. $C^{18}H^{18}O$	$[\alpha]_D^{11,5} - 2^{\circ}, 9$	Pur. $d^{11,5}_D = 0,9154$	TIEMANN et SCHMIDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 914; 1896).
Isopulégone. $C^{18}H^{16}O$	$[\alpha]_D^{11,5} + 11^{\circ}, 12$	Pur. $d^{11,5}_D = 0,9213$	Id. (<i>Id.</i> , t. XXX, p. 28; 1897).
Isoquinine. $C^{20}H^{21}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{25} - 186^{\circ}, 75$	Alcool ($c = 0,96$)	LIPPMANN et FLEISCHNER (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XII, p. 327; 1891).

Isosaccharate diéthylique. Voir Norisosaccharate diéthylique.

Isosaccharine. Voir -saccharine (Iso-).

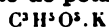
Isosaccharique (acide). $C^6H^4O^7 =$ $\begin{array}{c} \text{HO.CH} - \text{CH-OH} \\ \qquad \qquad \\ \text{COOH.CH-O-CH.COOH} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 46^{\circ}, 12$	Eau ($p = 4,27$)	WEOSCHIEDER in TIEMANN et HAARMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 1260; 1886).
--	------------------------------------	--------------------	--

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

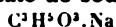
971

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactate de cadmium. $(C^2H^3O^3)^2Cd$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 9^\circ, 14$ — $9^\circ, 23$ — $8^\circ, 71$ — $7^\circ, 72$	Eau ($c = 1,45$) Id. ($c = 2,90$) Id. ($c = 5,80$) Id. ($c = 14,50$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D - 5^\circ, 28$ — $4^\circ, 21$	Eau et alcool ($c = 2,32$) Id. ($c = 7,25$)	
Lactate de calcium. $(C^2H^3O^3)^2Ca + \frac{1}{2}H^2O$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 3^\circ, 87$ — $5^\circ, 25$	Eau [$c = 7,23$ (hydr.)] Id. [$c = 5,35$ (anh.)]	WISLICIENUS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVII, p. 332; 1873).
	$[\alpha]_D - 5^\circ, 48$	Eau ($c = 5,79$) (anhydre)	FRANKLAND et MAC GREGOR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 1033; 1893).
	$[\alpha]_D - 5^\circ, 96$ — $5^\circ, 73$ — $4^\circ, 48$ — $1^\circ, 17$	Eau [$c = 1,09$ (anh.)] Id. [$c = 2,18$ (id.)] Id. [$c = 4,36$ (id.)] Id. [$c = 10,90$ (id.)]	PURDIE et WALKER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D + 8^\circ, 49$	Eau et alcool ($c = 4,36$)	
	$[\alpha]_D^{12} - 5^\circ, 06$ — $3^\circ, 85$	Eau ($c = 4,14$) Id. ($c = 6,25$)	HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>Z. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 370; 1895).
d.-Id. (de l'acide <i>g.</i>)	$[\alpha]_D + 2^\circ, 22$ + $1^\circ, 49$	Eau [$c = 7,89$ (hydr.)] Id. [$c = 11,78$ (id.)]	SCHARDINGER (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XI, p. 556; 1890).
Lactate de lithium. $C^2H^3O^3.Li$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - [13,805 - 0,2005 c]$ Eau ($c = 7,5$ à 24) $t = 26^\circ$ à 22°		HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>loc. cit.</i> , p. 372). [Calculé d'après les nombres des auteurs].
	$[\alpha]_D - 12^\circ, 04$ — $11^\circ, 08$ $t = 12^\circ$ à 20°	Eau ($c = 5$) Id. ($c = 9,7$)	
d.-Id. (de l'acide <i>g.</i>)	$[\alpha]_D^{21} + 12^\circ, 66$ $[\alpha]_D^{21,2} + 13^\circ, 04$ $[\alpha]_D^{12,8} + 12^\circ, 94$ $[\alpha]_D^{12,8} + 11^\circ, 90$	Eau ($c = 3,71$) Id. ($c = 7,09$) Id. ($c = 5,10$) Id. ($c = 9,12$)	
	EAU.	EAU ET ALCOOL.	c.
	+ $14,58$	+ $17,97$	0,96
	+ $14,06$	+ $15,94$	1,92
	+ $13,48$	+ $13,67$	3,84
	+ $12,13$	"	9,60
			PURDIE et WALKER (<i>loc. cit.</i>).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactate de magnésium. ($C^3H^3O^3$) ² Mg (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 10^{\circ}, 15$ — $10^{\circ}, 15$ — $8^{\circ}, 55$ — $5^{\circ}, 50$	Eau ($c = 1,01$) Id. ($c = 2,02$) Id. ($c = 4,04$) Id. ($c = 10,10$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D + 3^{\circ}, 16$	Eau et alcool ($c = 4,04$)	

Lactate de potassium.

c.	DE L'ACIDE DROIT.			DE L'ACIDE gauche.
	Eau.	Alcool.	Alc. éthyl. et alc. méthyl.	Eau et alcool.
0,64	"	"	"	+17,56
1,28	-10,9	-17,0	-17,35	+16,78
2,56	-10,73	-15,22	-18,03	+14,35
5,12	-10,64	-13,27	"	+12,05
12,81	-10,08	-10,77	-13,69	"
13,2	"	"	"	+ 9,78
22,0	"	"	"	+ 8,94
30,7	"	- 9,35	"	"

PURDIE et WALKER (*loc. cit.*).**Lactate de sodium.**(de l'acide *g.*)

c.	EAU	EAU ET ALG.	ALCOOL.
0,56	"	"	+20,5
0,84	+12,50	"	"
1,12	"	+15,4	+14,3
2,24	+11,83	"	+ 8,93
2,53	"	+13,8	"
4,48	+11,55	"	"
5,60	"	+11,88	+ 2,50
7,47	"	+10,05	+ 1,34
9,29	"	"	- 0,485
11,20	+10,89	"	- 0,80
19,79	"	"	- 2,22
23,21	"	"	- 2,28

PURDIE et WALKER (*loc. cit.*).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

973

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactate de strontium. ($C^3H^3O^3$) ² Sr (de l'acide <i>g.</i>)	$[\alpha]_D + 9^{\circ}, 23$ + $8^{\circ}, 48$ + $7^{\circ}, 49$ + $5^{\circ}, 88$ $[\alpha]_D - 4^{\circ}, 81$ - $3^{\circ}, 62$	Eau ($c = 1,33$) Id. ($c = 2,66$) Id. ($c = 5,31$) Id. ($c = 13,28$) Eau et alc. ($c = 4,425$) Id. ($c = 5,31$)	<i>Id.</i>
Lactate de zinc. ($C^3H^3O^3$) ² Zn + 2 H ² O [de l'acide sarcolactique (<i>dr.</i>)]	$[\alpha]_D - 8^{\circ}, 73$ - $8^{\circ}, 43$ - $8^{\circ}, 49$ - $7^{\circ}, 83$ - $7^{\circ}, 29$ - $7^{\circ}, 30$	Eau [$c = 4,58$ (anh.)] Id. [$c = 4,75$ (id.)] Id. [$c = 5,36$ (id.)] Id. [$c = 6,51$ (id.)] Id. [$c = 9,60$ (id.)] Id. [$c = 13,98$ (id.)]	WISLICENUS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVII, p. 332; 1873).
(par dédoublement de l'acide inactif)	$[\alpha]_D - 8^{\circ}, 2$ - $8^{\circ}, 9$ - $9^{\circ}, 04$ - $7^{\circ}, 75$ - $7^{\circ}, 1$	Eau [$c = 3,42$ (anh.)] Id. [$c = 4,71$ (id.)] Id. [$c = 5,58$ (id.)] Id. [$c = 6,83$ (id.)] Id. [$c = 11,76$ (id.)]	FRANKLAND et MAC GREGOR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 1033; 1893).
(de l'acide <i>dr.</i>) (de l'acide <i>g.</i>)	$[\alpha]_D - 6^{\circ}, 83$ + $6^{\circ}, 81$	Eau [$c = 7,47$ (hydr.)] Id. [$c = 7,48$ (id.)]	PURDIE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 1154; 1893). [Purdie et Walker (<i>Id.</i> , t. LXI; 1892).]
(de l'acide <i>g.</i>)	$[\alpha]_D + 6^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D + 5^{\circ}, 2$ à $5^{\circ}, 4$ Eau [$c = 12,66$ à $16,08$ (hydr.)]	Eau [$c = 5,7$ (hydr.)] Eau [$c = 12,66$ à $16,08$ (hydr.)]	SCHARDINGER (<i>Monatsh. f.</i> <i>Ch.</i> , t. XI, p. 557; 1890).
	$[\alpha]_D + 10^{\circ}, 29$ + $9^{\circ}, 16$ + $7^{\circ}, 77$ + $6^{\circ}, 03$ $[\alpha]_D - 0^{\circ}, 41$	Eau [$c = 1,215$ (anh.)] Id. [$c = 2,43$ (id.)] Id. [$c = 4,86$ (id.)] Id. [$c = 12,15$ (id.)] Eau et alc. ($c = 4,86$)	PURDIE et WALKER (<i>J. of</i> <i>chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 630; 1895).
(de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 7^{\circ}, 55$ - $6^{\circ}, 84$ (moy.) - $6^{\circ}, 58$ (moy.) ($t = 12^{\circ}$ à 27°)	Eau [$c = 4,2$ (hydr.)] Id. [$c = 6,2$ (id.)] Id. [$c = 8,6$ (id.)]	HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 371; 1895).
(de l'acide <i>g.</i>)	$[\alpha]_D + 7^{\circ}, 51$ + $6^{\circ}, 84$ (Id.)	Eau [$c = 3,3$ (hydr.)] Id. [$c = 6,9$ (id.)]	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactate amylique. $C^3H^5O^2.C^3H^7$ (ac. <i>dr.</i> ; alc. <i>g.</i>)	$[\alpha]_D - 3^{\circ},93$	Pur. $d = 0,9667$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 721; 1895).
Id. (ac. <i>dr.</i> ; alc. <i>inactif</i>) Voir Amylique (lactate) .	$[\alpha]_D - 6^{\circ},38$	Pur. $d = 0,9719$	
Lactate éthylique. $C^2H^4O^2 =$ $CH^3.CH(OH).COO.C^2H^5$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 14^{\circ},19$	Pur.	KLIMENKO (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XII, p. 30; 1880).
	$[\alpha]_D - 8^{\circ},66$	Pur. $d = 1,0414$	FRANKLAND et HENDERSON (<i>Proc. chem. Soc. Lond.</i> , t. XI, p. 54; 1895).
	$[\alpha]_D^{14} - 13^{\circ},46$	$d^{14}_D = 1,0415$	PURDIE et WILLIAMSON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 827; 1896).
Id. (de l'acide <i>g.</i>).	$[\alpha]_D^{19} + 14^{\circ},52$ $[\alpha]_D + 5^{\circ},47$ + $5^{\circ},39$ + $21^{\circ},89$ + $10^{\circ},61$	Pur. $d^{19}_D = 1,030$ Chloroforme ($c = 1,23$) Id. ($c = 6,17$) Benzène ($c = 1,19$) Id. ($c = 5,94$)	WALKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 917; 1895).
Lactate méthyllique. $C^2H^4O^2$ $CH^3.CH(OH).COO.CH^3$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 6^{\circ},86$	Pur. $d = 1,1017$	FRANKLAND et HENDERSON (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{13} - 11^{\circ},1$	Pur. $d^{13}_D = 1,100$	WALKER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_{566}^{20} - 6^{\circ},67$ " " $- 7^{\circ},94$ " $533 - 9^{\circ},12$ " $489 - 9^{\circ},81$ " $448 - 11^{\circ},00$	Pur. $d^{20}_D = 1,08$	GUYE et MELIKIAN (<i>C. R.</i> , t. CXXIII, p. 1291; 1896). [Voir Table XVII (I.E)]. [Melikian (<i>Thèse</i> , Genève: 1896).]
Lactate propyllique. $C^3H^6O^2$ $CH^3.CH(OH).COO.C^3H^7$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D^{17} - 17^{\circ},06$	Pur. $d^{17}_D = 1,004$	WALKER (<i>loc. cit.</i> , p. 918).
lactate (Acétyl) éthyllique. $C^4H^8O^2$ $CH^3.CO.OH.C^2H^5.COOC^2H^5$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 41^{\circ},47$	Pur. $d = 1,0527$	FRANKLAND et HENDERSON (<i>Proc. chem. Soc. Lond.</i> , t. XI, p. 54; 1895).
	$[\alpha]_D^{14} - 49^{\circ},87$	Pur. $d^{14}_D = 1,0513$	PURDIE et WILLIAMSON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 828; 1896).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 975

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-lactate (Acétyl-) méthylique. $C^6H^{10}O^4 =$ $CH^3.CH(O.C^2H^3O)COOCH^3$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 43^\circ, 41$ $[\alpha]_{566}^{15} - 38^\circ, 83$ » $D - 48^\circ, 59$ » $533 - 59^\circ, 20$ » $489 - 63^\circ, 33$ » $448 - 75^\circ, 87$	Pur. $d = 1,0957$ Pur. $d^{15} = 1,080$	FRANKLAND et HENDERSON (<i>loc. cit.</i>). GUYE et MELIKIAN (<i>loc. cit.</i>). [Melikian (<i>Thèse</i> , Genève; 1896).]
-lactate (Benzoyl-) éthylque. $C^{12}H^{14}O^4 =$ $CH^3.CH(O.C^7H^5O)COOC^2H^5$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D + 22^\circ, 22$	Pur. $d = 1,1164$	FRANKLAND et HENDERSON (<i>loc. cit.</i>).
-lactate (Butyryl-) méthylique. $C^8H^{14}O^4 =$ $CH^3.CH(O.C^4H^7O)COOCH^3$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_{566}^{20} - 30^\circ, 01$ » $D - 38^\circ, 67$ » $533 - 43^\circ, 59$ » $489 - 50^\circ, 76$ » $448 - 58^\circ, 99$	Pur. $d^{20} = 1,019$	GUYE et MELIKIAN (<i>loc. cit.</i>). [Melikian (<i>Thèse</i> , Genève; 1896).]
<i>d.</i> -lactique (acide). $C^3H^4O^3 =$ $CH^3.CH(OH).COOH$ [acide sarcolactique]	$[\alpha]_D + 2^\circ, 8$ (moy.) $[\alpha]_D + [1,148 + 0,0596c]$ Eau ($c = 11$ à 40) [$t = 11^\circ, 5$] $\frac{d[\alpha]}{dt} = -0,057$ Eau ($c = 11,2$) [$t = 10^\circ, 55$ à 16°]	Eau ($c = 7$ à 43)	WISLICENUS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVII, p. 332; 1873). HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XX, p. 369; 1895). [Calculé d'après les résultats des auteurs].
<i>l.</i> -Id.	$[\alpha]_D - 4^\circ, 3$ $[\alpha]_D^{23,5} - 5^\circ, 86$ $- 4^\circ, 72$	Eau ($c = 64,8$) Eau ($c = 6,56$) Id. ($c = 12,43$)	SCHARDINGER (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XI, p. 545; 1890). HOPPE-SEYLER et ARAKI (<i>loc. cit.</i>).
<i>d.</i> -lactique (anhydride) $C^4H^{10}O^3$ [84 %] et Lactide. ($C^3H^4O^2$) ² [16 %]	$[\alpha]_D - 85^\circ, 9$	Alcool ($c = 19,54$)	WISLICENUS (<i>loc. cit.</i>).
Lactosammoniaque. ($C^{12}H^{22}O^{11}$).AzH ³	$[\alpha]_D + 39^\circ, 5$	Eau ($c = 10$)	LOBRY DE BRUYN et VAN LEENT (<i>Rec. Trav. chim.</i> <i>d. P. B.</i> , t. XIV, p. 137; 1895).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactosanilide. $C^{12}H^{21}O^{10}.AzH.C^6H^5$	$[\alpha]_D - 14^{\circ}, 19$	Alcool 90 % ($p = 5,23$)	SOROKIN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXVII, p. 306; 1888].
Lactose. $C^{12}H^{22}O^{11} + H^2O$	$[\alpha]_D^{20} + 39^{\circ}, 1$ » $c + 43^{\circ}, 5$ » $D + 53^{\circ}, 3$ » $E + 65^{\circ}, 8$ » $b + 70^{\circ}, 0$ » $F + 80^{\circ}, 0$	Eau ($p = 7$ à 15)	STEINHEIL (<i>Inaug. Dissert.</i> , Munich; 1889).
	$[\alpha]_D^{15} + [54,54 - 0,557c$ + $0,05475c^2 - 0,001774c^3]$ Eau ($c = 2$ à 12)		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 100; 1875).
	$[\alpha]_D + [52,53 - 0,075(t - 20)]$ ($t = 10^{\circ}$ à 35°) Eau ($p = 2$ à 36)		SCHMÖGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIII, p. 1922; 1880).
	$[\alpha]_D + 82,91$ (après 8 minutes) + $52,53$ (après 24 heures) Eau ($c = 4,84$)		PARCUS et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLVII, p. 160; 1890).
Lactose du lait de buffle (Tewfikose).	$[\alpha]_D + 48^{\circ}, 6$ + $48^{\circ}, 7$	Eau Alcool	PAPPEL et RICHMOND (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LVII, p. 758; 1890).
Lact. (α) (anhydre). Id. (β) id. Id. (γ) id.	$[\alpha]_D + 92^{\circ}, 6$ + 56° + $34^{\circ}, 5$	Eau Id. Id.	TANRET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 354; 1896]. [Schmöger (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIII; 1880).]
Lactose octacétylé. $C^{12}H^{14}(C^2H^3O)^8O^{11}$	$[\alpha]_D + 32^{\circ}$ + 31°	Alcool ($c = 2,18$) Id. ($c = 9,68$)	SCHÜTZENBERGER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XII, p. 208; 1869).
	$[\alpha]_D - 3^{\circ}, 5$	Chloroforme ($p = 10$)	SCHMÖGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 1453; 1892).
Lactose octonitré. $C^{12}H^{14}(AzO^2)^8O^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 74^{\circ}, 2$	Alc. méthyl. ($c = 2,8$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 83; 1898).
Lactose tétracétylé. $C^{12}H^{18}(C^2H^3O)^4O^{11}$	$[\alpha]_D + 50^{\circ}, 1$	Eau ($c = 7,46$)	SCHÜTZENBERGER (<i>loc. cit.</i>).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lactoseallylphényl- hydrazone. $C^{12}H^{22}O^{16} : Az^2(C^6H^5)(C^3H^5)$	$[\alpha]_D - 14^{\circ}, 6$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 226; 1896).
Lactoseamylphényl- hydrazone. $C^{12}H^{22}O^{16} : Az^2(C^6H^5)(C^5H^{11})$	$[\alpha]_D - 8^{\circ}, 6$	Id. (id.)	Id.
Lactosebenzylphényl- hydrazone. $C^{12}H^{22}O^{16} : Az^2(C^6H^5)(C^7H^7)$	$[\alpha]_D - 25^{\circ}, 7$	Id. (id.)	Id.
Lactose (β) naphtylhy- drazone. $C^{12}H^{22}O^{16} : Az^2H(C^8H^7)$	$[\alpha]_D \quad 0^{\circ}$ $+ 7^{\circ}$	Alc. méthyl. (id.) Ac. acétique (id.)	Id.
Lactosine. $C^{12}H^{22}O^{11}$	$[\alpha]_D^{16} + 211^{\circ}, 7$	Eau ($p = 2,91$)	MEYER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 685; 1884). [<i>Planta et Schülze</i> (<i>id.</i> , t. XXIII; 1890).]
α-Lactucérol. $C^{12}H^{20}O + H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 76^{\circ}, 2$	Chloroforme ($c = 2,37$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXXIV, p. 243; 1886).
β-Id.	$[\alpha]_D^{15} + 38^{\circ}, 2$	Id. ($c = 4$)	
α-Lactucérol (acétate de). $C^{12}H^{20}(C^2H^3O)O$	$[\alpha]_D^{15} + 63^{\circ}, 6$ $+ 63^{\circ}, 1$	Chloroforme ($c = 1$) Id. ($c = 2$)	Id.
Laudanidine. $C^{28}H^{25}AzO^4$	$[\alpha]_D^{15} - 87^{\circ}, 8$	Chloroforme ($c = 5$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXXII, p. 209; 1894).
Laudanine. $C^{28}H^{25}AzO^4$	$[\alpha]_D^{22,5} - 13^{\circ}, 5$ $- 11^{\circ}, 36$	Chloroforme ($c = 2$) Eau + 2 NaOH ($c = 1$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 201; 1875).
Laudanine (chlorhy- drate de). $(C^{28}H^{25}AzO^4)HCl$	inactif		Id.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Laudanosine. $C^{21}H^{27}AzO^4$	$[\alpha]_D^{15} + 103^{\circ}, 23$ $[\alpha]_D^{22,5} + 105^{\circ}, 00$ + $56^{\circ}, 00$ + $108^{\circ}, 41$	Alcool 97 % ($c = 2,79$) Id. ($c = 2$) Chloroforme (id.) Eau + 2 HCl (id.)	<i>Id.</i> , p. 202.
Lauroène. C^8H^{14}	$[\alpha]_D^{14,6} - 23^{\circ}, 0$	Pur. $d_4^{14,6} = 0,8019$	ASCHAN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXC, p. 189; 1896).
Lavandol. Voir Linalol.			
allo.-Lemonal. $C^{10}H^{16}O$	$[\alpha]_D^{20} - 5^{\circ}, 1$	Pur. $d^{20} = 0,9017$	STIEHL (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVIII, p. 87; 1898).
d.-Leucine $C^6H^{12}AzO^2 =$ $CH^2.(CH^2)^3.CH(AzH^2).COOH$ (de la caséine)	$[\alpha]_D + 17^{\circ}, 54$ + $6^{\circ}, 65$	HCl à 10 % ($c = 6,44$) Sol. de potasse 10 % ($c = 5,64$)	MAUTHNER (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. VII, p. 222; 1883).
(de l'hémoglobine)	$[\alpha]_D + 14^{\circ}, 3$	HCl	GMELIN (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XVIII, p. 21; 1893).
(de la mélasse de betteraves)	$[\alpha]_D^{20} + 8^{\circ}, 05$	Solution de soude à 4 % ($c = 2,37$)	LANDOLT in VON LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 838; 1894).
	$[\alpha]_D + 17^{\circ}, 3$	HCl 20 % ($c = 4,73$)	SCHULZE et BOSSHARD (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. X, p. 140; 1886).
l.-Id. (par fermentation de la leucine inact.)	$[\alpha]_D - 17^{\circ}, 5$	Id. (id.)	
id par fermentation de l'ac. α-amidoisobutylacétique	$[\alpha]_D - 17^{\circ}, 4$	Id. ($c = 4,37$)	SCHULZE et LIKIERNIK (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 671; 1891).
Leucine (chlorhydrate d'éther éthylique de). ($C^6H^{17}AzO^2$) HCl	$[\alpha]_D + 18^{\circ}, 4$	Alc. abs. ($p = 5$)	RÖHMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 1981; 1897).
Leucique (acide). $C^6H^{12}O^3 =$ $CH^2.(CH^2)^3.CH(OH).COOH$	$[\alpha]_D - 7^{\circ}, 6$		<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

979

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Leucodrine. $C^{12}H^{16}(O)^8(?)$	$[\alpha]_D - 15^{\circ},45$	Alcool	MERCK (<i>Merck's Jahr.</i> , 1893, p. 3).
Leucoglycodrine. $C^{21}H^{32}O^{10}(?)$	$[\alpha]_D - 40^{\circ},25$	Eau	<i>Id.</i>
Lévoglucosane. $C^6H^{10}O^5$ (de la picéine)	$[\alpha]_D - 66^{\circ}$ — 67° — $71^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{22,5} - 70^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{23} - 77^{\circ}$	Eau ($c = 2,28$) Id ($c = 10$) Id. ($c = 50$) Alc. abs. ($c = 3,9$) Étheracétique ($c = 3,57$)	TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> , (3 ^e s.), t. XI, p. 952; 1894).
Lévoglucosane (acétate de). $C^{12}H^{16}O^8 = C^6H^7O^2[O.C^2H^3O]^2$	$[\alpha]_D - 45^{\circ},5$	Alcool	<i>Id.</i> , p. 954.
Lévoglucosane trinitré. $C^6H^7(AzO^2)^3O^5$	$[\alpha]_D^{20} - 61^{\circ},4$	Alcool ($c = 2,4$)	WILL et LENZ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 87; 1898).
Lévosine. $(C^6H^{10}O^5)^4$	$[\alpha]_D - 36^{\circ}$ (pas de birotation) (t sans influence)	Eau ($c = 5$)	TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> , (3 ^e s.), t. V, p. 726; 1891).
Lévosine triacétylée. $C^6H^7(C^2H^3O)^3O^5$	$[\alpha]_D - 18^{\circ}$	Chloroforme	<i>Id.</i>
Lévulane. $(C^6H^{10}O^5)^8$	$[\alpha]_D - 221^{\circ}$	Eau ($c = 5$ à 30)	VON LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIV, p. 1509; 1881).
β-Lévuline. $(C^6H^{10}O^5)^8$	$[\alpha]_D - 28^{\circ},6$ à $28^{\circ},9$ Eau ($c = 10$)		SCHULZE et FRANKFURT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 3526; 1894).
(α)-Lévulosane trinitré. $C^6H^7(AzO^2)^3O^5$	$[\alpha]_D^{20} + 62^{\circ}$	Alc. méthyl. ($c = 1$)	WILL et LENZ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 77; 1898).
Id. (β).	$[\alpha]_D^{20} + 20^{\circ}$	Alcool ($c = 5$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-----------------	----------------------------------	-----------------------	---------------

Lévulosanilide. Voir **Fructosanilide**.

Lévulose. Voir **Fructose**.

Lévulosediactéone. Voir **Fructosediacéto**ne.

Licarène. $C^{10}H^{16}$	$[\alpha]_D^{20,2} + 7^{\circ}, 85$	Pur. $d^4 = 0,8445$	BARBIER (C. R., t. CXVI, p. 993; 1893).
l.-Licaréol. $C^{10}H^{18}O$	$[\alpha]_D - 19^{\circ}$	Pur. $d^{15} = 0,868$	MORIN [Ann. de Ch. et Phys. (5 ^e s.), t. XXV, p. 427; 1882].
	$[\alpha]_D^{15,1} - 18^{\circ}, 35$	Pur. $d^{15,4} = 0,8662$	BARBIER (C. R., t. CXIV, p. 674; 1892).

d.-Id. Voir **Coriandrol**.

l.-Licarhodol. Voir **Lemonal**.

d.-Licarhodol. $C^{10}H^{18}O$ [dérivé du licaréol g.].	Faible rotation droite.	BARBIER [Bull. Soc. chim. (3 ^e s.), t. IX, p. 802; 1893].
l.-Id. [dérivé du licaréol dr.].	$[\alpha]_D^{20,6} - 1^{\circ}, 3$	Pur. $d^4 = 0,899$ Id., p. 914.
d.-Licarhodol (acétate de). $C^{10}H^{17}O(C^2H^3O)$	$[\alpha]_D^{19,4} + 0^{\circ}, 29$	Pur. $d^4 = 0,9298$ Id., p. 802.

d.-Limonène. $C^{10}H^{16}$	$[\alpha]_D^4 + 106^{\circ}, 8$	Chloroforme ($p = 14,38$)	WALLACH et CONRADY (Lieb. Ann., t. CCLII, p. 145; 1889)
l.-Id. $C^{10}H^{16}$	$[\alpha]_D^{19,5} - 105^{\circ}$	Chloroforme ($p = 14,3$)	

d.-Limonène (du carvène commercial).Pur. $d_4^{20} = 0,8456$. $[\alpha]_D^{20} + 120^{\circ},47$.

	<i>p.</i>	ALC. ABS.	ALC. ORDIN.	CHLOROFORME.	AC. ACÉTIQUE.
$t = 20^{\circ}\text{C}$	10...	+113,43	+111,97	+115,67	+115,49
	20...	+113,94	+112,89	+115,63	+113,71
	30...	+114,47	+113,70	+116,84	+113,65
	40...	+115,57	"	+117,33	+113,75
	50...	+115,69	"	+117,60	+114,97 ⁽¹⁾
	60...	+116,37	"	+118,23	+116,35
	70...	+116,72	"	+118,67	+116,04
	80...	+117,77	"	+118,21(?)	+116,33
	90...	+118,04	"	+118,73	+116,84

⁽¹⁾ $p = 49,88$.KREMERS (*Amer. chem. J.*, t. XVII, p. 692; 1895).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Limonène (bromure de). $\text{C}^{10}\text{H}^{16}\text{Br}^4$ (de d.-limonène).	$[\alpha]_D^{20} + 73^{\circ},27$	Chlorof. ($p = 14,24$)	WALLACH et CONRADY (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLII, p. 145; 1889).
Id. (de l.-limonène)	$[\alpha]_D^{20} - 73^{\circ},45$	Id. ($p = 12,85$)	

Limonène (chlorhydrate de). Voir Hydrochlorolimonène.

Limonène (chlorure nitrosé (α) de). $\text{C}^{10}\text{H}^{16}(\text{AzO})\text{Cl}$ (de d.-limonène)	$[\alpha]_D^{20} + 313^{\circ},4$	Chlorof. ($p = 13,30$)	Id. [Wallach (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXLVI, p. 224; 1888).]
Id. (de l.-limonène)	$[\alpha]_D^{20} - 314^{\circ},8$	Id. ($p = 0,99$)	
Id. (β). (de d.-limonène)	$[\alpha]_D^{20} + 240^{\circ},3$	Id. ($p = 5,34$)	Id., p. 146.
(de l.-limonène)	$[\alpha]_D^{20} - 242^{\circ},2$	Id. ($p = 1,00$)	

Limonène-(α)-nitrolani- lide. $\text{C}^{10}\text{H}^{16} \begin{cases} \text{AzO} \\ \text{AzH}(\text{C}^6\text{H}^5) \end{cases}$ du chlorure nitrosé (α) de d.-limonène) (Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{20} + 102^{\circ},19$ $[\alpha]_D^{20} + 101^{\circ},75$	Id. ($p = 5,35$) Id. ($p = 8,44$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXX, p. 182; 1892).
---	--	--	---

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
(du chlorure nitrosé (β) de <i>d.</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{20,2} + 102^{\circ}, 25$	Id. ($p = 7,07$)	
(du chlorure nitrosé (α) de <i>l.</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{19,4} - 102^{\circ}, 62$	Id. ($p = 7,34$)	

Limonène-(β)-nitrolanilide. $\begin{array}{c} \text{C}^{10}\text{H}^{16} \begin{cases} \text{Az O} \\ \text{Az H (C}^6\text{H}^5) \end{cases} \end{array}$ (du chlorure nitrosé (α) de <i>d.</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{24} - 88^{\circ}, 33$	Id. ($p = 5,09$)	<i>Id.</i> p. 183.
(du chlorure nitrosé (β) de <i>d.</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{24} - 89^{\circ}, 0$ $[\alpha]_D^{19,4} - 89^{\circ}, 39$	Id. ($p = 4,30$) Id. ($p = 5,13$)	
(du chlorure nitrosé (α) de <i>l.</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{19,4} + 87^{\circ}, 17$	Id. ($p = 6,12$)	

Limonène-(α)-nitrolanilide nitrosée. $\begin{array}{c} \text{C}^{10}\text{H}^{16} \begin{cases} \text{Az O} \\ \text{Az (Az O) (C}^6\text{H}^5) \end{cases} \end{array}$ (du composé droit)	$[\alpha]_D^{19,4} + 46^{\circ}, 20$	Id. ($p = 4,21$)	<i>Id.</i> p. 183.
Id. (du composé gauche)	$[\alpha]_D^{19,4} - 47^{\circ}, 82$	Id. ($p = 4,29$)	
Id. (β).	inactive		

Limonène-(α)-nitrolbenzylamine. $\begin{array}{c} \text{C}^{10}\text{H}^{16} \begin{cases} \text{Az O} \\ \text{Az H (C}^6\text{H}^5) \end{cases} \end{array}$ (de <i>d.</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{20,5} + 163^{\circ}, 8$	Id. ($p = 7,03$)	WALLACH et CONRADY (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLII, p. 147; 1889).
Id. (de <i>l.</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{20,5} - 163^{\circ}, 6$	Id. ($p = 6,83$)	

Limonène-(α)-nitrolbenzylamine (azotate de). $[\text{AzO C}^{10}\text{H}^{16}.\text{AzH(C}^6\text{H}^5)]\text{AzO}^3\text{H}$ (du composé droit)	$[\alpha]_D^{11} - 81^{\circ}, 5$	Alc. étendu ($p = 1,03$)	<i>Id.</i>
Id. (du composé gauche)	$[\alpha]_D^{11,5} + 81^{\circ}, 0$	Id. ($p = 1,02$)	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 983

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Limonène-(α)-nitrolbenzylamine (chlorhydrate de). [AzO.C ¹⁰ H ¹⁶ .AzH(C ³ H ⁷)]HCl (du composé droit)	$[\alpha]_D^{20} - 82^{\circ}, 26$	Id. ($p = 3,97$)	<i>Id.</i>
Id. (du composé gauche)	$[\alpha]_D^{20} + 83^{\circ}, 06$	Id. ($p = 3,27$)	
Limonène-(α)-nitrolbenzylamine (<i>d.</i>-tartrate de). [AzO.C ¹⁰ H ¹⁶ .AzH(C ³ H ⁷)] ² C ⁴ H ⁶ O ⁶ (du composé droit)	$[\alpha]_D^{19,7} - 49^{\circ}, 93$	Id. ($p = 1,13$)	<i>Id.</i> , p. 148.
Id. (du composé gauche)	$[\alpha]_D^{10} + 69^{\circ}, 6$	Id. ($p = 1,38$)	
Limonène-(α)-nitrolbenzylamine (<i>l.</i>-tartrate de). [AzO.C ¹⁰ H ¹⁶ .AzH(C ³ H ⁷)] ² C ⁴ H ⁶ O ⁶ (du composé droit)	$[\alpha]_D^{10,5} - 69^{\circ}, 9$	Id. ($p = 0,97$)	<i>Id.</i>
Id. (du composé gauche)	$[\alpha]_D^{11} + 51^{\circ}, 0$	Id. ($p = 1,12$)	
Limonène-(α)-nitrolpipéridine. <div style="display: inline-block; vertical-align: middle;"> $\begin{array}{c} \text{AzO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}^{10}\text{H}^{16} \quad \text{C}^3\text{H}^{10} \end{array}$ </div> (de <i>d.</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{11} + 67^{\circ}, 75$	Chlorof. ($p = 3,15$)	<i>Id.</i> , p. 146.
Id. (de <i>l.</i>-limonène)	$[\alpha]_D^{11,7} + 67^{\circ}, 60$	Id. ($p = 3,11$)	
Limonène-(β)-nitrolpipéridine. <div style="display: inline-block; vertical-align: middle;"> $\begin{array}{c} \text{AzO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}^{10}\text{H}^{16} \quad \text{C}^3\text{H}^{10} \end{array}$ </div> (de <i>d.</i> -limonène)	$[\alpha]_D^{2,5} - 60^{\circ}, 48$ (du chlorure nitrosé α) $[\alpha]_D^{12} - 60^{\circ}, 37$ (du chlorure nitrosé β)	Id. ($p = 3,11$) Id. ($p = 2,11$)	<i>Id.</i>
(de <i>l.</i>-limonène)	$[\alpha]_D^{12,5} + 60^{\circ}, 18$	Id. ($p = 3,05$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Linalol. $C^{10}H^{18}O$ (de l'essence de bergamote)	$[\alpha]_D^{20} - 10^{\circ}, 14$	Pur. $d^{20} = 0,8712$	SEMMLER et TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 1183; 1892).
(de l'essence de lavande) [Lavandol]	$[\alpha]_D^{20} - 10^{\circ}, 57$	Pur. $d^{20} = 0,8672$	<i>Id.</i> , p. 1187.
	$[\alpha]_D^{15} - 12^{\circ}, 13$	Pur. $d^{15} = 0,8725$	BERTRAM et WALBAUM (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XLV, p. 597; 1892).
(de l'essence de linaloës)	$[\alpha]_D^{23,4} - 11^{\circ}, 93$	Pur. $d^{\circ} = 0,8869$	BARBIER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 1003; 1893).
Lithofellate de baryum. $(C^{20}H^{40}O^4)^2Ba + 10H^2O$	$[\alpha]_D + 19^{\circ}, 68$	Eau	ROSTER (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. IX, p. 364; 1879).
Lithofellate de sodium. $C^{20}H^{40}O^4.Na$	$[\alpha]_D + 18^{\circ}, 16$	Eau	<i>Id.</i>
Lithofellique (acide). $C^{20}H^{40}O^4$	$[\alpha]_D + 13^{\circ}, 76$	Alcool	<i>Id.</i>
d.-Lupanine (sulfocyanate de). $(C^{15}H^{24}Az^2O)HCAzS$	$[\alpha]_D^{20} + 47^{\circ}, 1$	Eau	DAVIS (<i>Inaug. Dissert.</i> , Marburg, 1896).
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{20} - 47^{\circ}, 1$	<i>Id.</i>	
Lupéol. $C^{26}H^{42}O$	$[\alpha]_D + 27^{\circ}$	Chlorof. ($c = 9,97$)	LIKIERNIK (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 183; 1891).
Lupéose. $(C^{12}H^{22}O^{11})^n$ (desséchée à 100°)	$[\alpha]_D^{22} + 138^{\circ}$	Eau ($c = 5$)	SCHULZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 2218; 1892).
Id. [desséchée à 115° (commencement d'altération).]	$[\alpha]_D + 148^{\circ}, 7$	Eau ($c = 10$)	STEIGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 827; 1886).
	$[\alpha]_D + 150^{\circ}$		SCHULZE (<i>loc. cit.</i>).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 985

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Lupinine. $C^{21}H^{40}Az^2O^2$	$[\alpha]_D - 20^0$ — $23^0, 12$ — 26^0	Eau ($c = 0,95$) Id. ($c = 1,58$) Id. ($c = 3,16$)	BEREND, (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXV, p. 262; 1897).
	$[\alpha]_D^{11} - 19^0$		GERHARD (<i>Id.</i> , p. 342).
Lupinine (chlorhydrate de). $(C^{21}H^{40}Az^2O^2)HCl$	$[\alpha]_D - 14^0$	Eau ($c = 2$)	BEREND (<i>loc. cit.</i>).
Lycaconitine. $C^{21}H^{34}Az^2O^6 + 2H^2O$	$[\alpha]_D + 31^0, 5$	Alcool ($p = 10$)	DRAGENDORFF et SPOHN (<i>Pharm. Zeit. f. Russ- land</i> , t. XXIII; 1881).
Lycaconitine (azotate de). $Lyc\ AzO^3H$	$[\alpha]_D + 19^0, 4$		<i>Id.</i>
Lycoctonine. $C^{21}H^{41}Az^2O^1 + \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D + 46^0, 4$		<i>Id.</i>
Lyxonique (lactone). $C^3H^4O^5$	$[\alpha]_D^{20} + 82^0, 4$	Eau ($p = 9,78$)	E. FISCHER et BROMBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 583; 1896).

Malamide. Voir Malodiamide.

Malanile. Voir Phénylmalimide.

Malate acide d'ammo- nium. $(C^4H^5O^3)AzH^1$ (de l'acide ordinaire)	$[\alpha]_D^{20} - 7^0, 22$ $+ 5^0, 60$	Eau ($p = 23,025$) AzO^3H à 21^0 Baumé ($p = 26,8$)	PASTEUR (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXXI, p. 85; 1851).
	$[\alpha]_D^{20} - 6^0, 65$	Eau ($c = 6,5$)	LANDOLT (<i>Dreh.-Verm.</i> , 1 ^{re} éd., p. 221; 1879).
	$[\alpha]_D^{20} - [3,955 + 0,02879q]$ Eau ($q = 72$ à 94)		SCHNEIDER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCVII p. 27 1881)
(de l'acide droit)	$[\alpha]_D^{13} + 6^0, 32$	Eau ($p = 8,12$)	BREMER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIII, p. 352; 1880).

Malate acide de cinchonine. Voir Cinchonine (malate de).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.	
Malate acide de lithium. $C^4H^3O^5.Li$	$[x]_D^{20} + [8,57 - 0,3573q + 0,001868q^2]$ Eau ($q = 50 \text{ à } 90$)		SCHNEIDER (<i>loc.cit.</i> , p.272).	
Malate acide de po- tassium. $C^4H^3O^5.K$	$[x]_D^{20} - [0,63 + 0,0556q]$ Eau ($q = 73 \text{ à } 91$)		<i>Id.</i> , p. 267.	
Malate acide de sodium. $C^4H^3O^5.Na$	$[x]_D^{20} + [9,37 - 0,2791q + 0,00152q^2]$ Eau ($q = 39 \text{ à } 80$)		<i>Id.</i> , p. 269.	
Malate acide de zinc. $(C^4H^3O^5)_2Zn + 2H^2O$	$[x]_D - [2,55 + 0,297c]$ Eau ($c = 6,16 \text{ à } 19.6$)		TRAUBE (<i>N. Jahrb. f. Min., Beil.-B.</i> XI, p. 626; 1898).	
Malate d'ammonium. $C^4H^4O^5(AzH^3)^2$	$[x]_D^{20} - [3,315 + 0,0050q + 0,000512q^2]$ Eau ($q = 37 \text{ à } 83$)		SCHNEIDER (<i>loc.cit.</i> , p.273).	
Malate d'ammonium et d'antimonyle. $C^4H^4O^5(SbO)(AzH^3)$	$[x]_D^{20} + 115',47$	Eau ($p = 6,845$)	PASTEUR [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXXI, p. 81; 1851].	
Malate de baryum. $(C^4H^4O^5)Ba$ (de l'acide ordinaire)	$[x]_D^{20} - 2'',58$ $+ 4'',69$ $+ 8'',05$ $+ 8'',18$	Eau ($p = 1,97$) Id. ($p = 4,99$) Id. ($p = 8.50$) Id. ($p = 9,38$)	SCHNEIDER (<i>loc.cit.</i> , p.277).	
	$[x]_D^{20} + 7'',1$	Eau ($c = 20$)	WALDEN et LUTZ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 2796; 1897).	
(de l'acide droit).	$[x]_D^{20} - 7'',0$	Id. (id.)		
Malate de calcium. $(C^4H^4O^5)Ca + 5H^2O$	$[x]_D^{22} + 10'',88$ $[x]_D^{17} - 4'',34$	HCl à 9°,5 Baumé Ammoniaque	PASTEUR (<i>loc. cit.</i>).	
Malate de lithium. $(C^4H^4O^5)Li^2$	$[x]_D^{20} + [26,72 - 0,6821q + 0,002878q^2]$ Eau ($q = 60 \text{ à } 94$)		SCHNEIDER (<i>loc.cit.</i> , p.273).	
Malate de potassium. $(C^4H^4O^5)K^2$	$[x]_D^{20} + [3,02 - 0,1588q + 0,000555q^2]$ Eau ($q = 38 \text{ à } 91$)		<i>Id.</i> , p. 268. THOMSEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XV, p. 443; 1882).	
	$[x]_D^{10}$	$[x]_D^{20}$		
	$[x]_D^{10}$	$[x]_D^{20}$		
	$[x]_D^{10}$	$[x]_D^{20}$		
	$[x]_D^{10}$	$[x]_D^{20}$		
	-5,62	-6,35	-7,09	16.29
	-5.18	-5,90	-6,57	23,25
	-4.48	-5,22	-5,85	33,86

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 987

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.		
Malate de sodium. (C ⁴ H ⁴ O ⁵)Na ²	$[\alpha]_D^{22} - 7^{\circ}, 64$	Eau ($c = 15,98$)	LANDOLT (<i>Dreh.-Verm.</i> , 1 ^{re} éd., p. 221, 1879).		
	$[\alpha]_D^{20} + [15,20 - 0,3322q + 0,000818q^2]$ Eau ($q = 34$ à 95)		SCHNEIDER (<i>loc.cit.</i> , p.271).		
	$[\alpha]_D^{20} - [6,42 + 0,1669p - 0,010271p^2 + 0,00007655p^3]$ Eau ($p = 15$ à 59)		THOMSEN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXV, p. 153; 1887]. [Formule calculée d'après les nombres de l'auteur.]		
	$[\alpha]_D^{20} - 6^{\circ}, 56$ — 4 ^u , 05 + 0 ^o , 37 $[\alpha]_D^{20} - 5^{\circ}, 09$ + 1 ^o , 99 + 10 ^o , 74	Eau + Na OH ($p = 10,94$) Id. ($p = 19,23$) Id. ($p = 28,93$) Eau + 3NaOH ($p = 9,38$) Id. ($p = 18,71$) Id. ($p = 27,23$)			
	$[\alpha]_D^{10}$	$[\alpha]_D^{20}$	$[\alpha]_D^{30}$	EAU $p =$	THOMSEN (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XV, p. 443; 1882).
	-5 ^o , 98	-7 ^o , 07	-7 ^o , 96	14,46	
	-5,30	-6,36	-7,41	19,51	
	-3,41	-4,52	-5,58	28,60	
	+0,38	-0,89	-2,04	42,75	

Dissolutions aqueuses ($t = 20$).

COULEUR.	LONG. D'ONDE.	$p = 5,47$.	$p = 14,54$.	$p = 29,17$.	$p = 36,50$.	$p = 46,09$.
Rouge	666 ^u	$-6^{\circ}, 87$	$-6^{\circ}, 21$	$-4^{\circ}, 14$	$-1^{\circ}, 91$	$-0^{\circ}, 39$
Jaune (D) . . .	589	$-8^{\circ}, 28$	$-7^{\circ}, 34$	$-4^{\circ}, 95$	$-2^{\circ}, 16$	$-0^{\circ}, 21$
Vert	533	$-10^{\circ}, 49$	$-9^{\circ}, 02$	$-6^{\circ}, 00$	$-2^{\circ}, 16$	$+0^{\circ}, 31$
Bleu clair . . .	489	$-10^{\circ}, 75$	$-9^{\circ}, 65$	$-6^{\circ}, 24$	$-1^{\circ}, 71$	$+1^{\circ}, 03$
Bleu foncé . . .	448	$-11^{\circ}, 81$	$-10^{\circ}, 37$	$-6^{\circ}, 66$	$-1^{\circ}, 25$	$+2^{\circ}, 27$

NASINI et GENNARI [*Gazz. chim. ital.*, t. XXV (II), p. 422; 1895].

[Voir Table XVII, I.E.]

L-Malate diamylique. C ¹⁴ H ²⁶ O ⁵ = CH(OH) — COOC ² H ¹¹ CH ² — COOC ² H ¹¹	$[\alpha]_D^{20} - 9^{\circ}, 92$ (ac. g., alc. rac.)	Pur. $d_4^{20} = 1,079$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XVII, p. 249; 1895).
	$[\alpha]_D^{20} = -6^{\circ}, 88$ (ac. g., alc. g.)	Pur. $d = 1,0176$	Id., p. 723.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>.-Malate di-<i>n</i>.-butylique. $C^{12}H^{22}O^5 =$ $C^4H^4O^5(CH^2.CH^2.CH^2.CH^2)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 10^\circ, 72$	Pur. $d_4^{20} = 1,0382$	ANSCHÜTZ et REITTER (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVI, p. 495; 1895).
	$[\alpha]_D^{11} - 12^\circ, 20$	Pur. $d_4^{11} = 1,0494$	PURDIE et WILLIAMSON (<i>J.</i> <i>of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 823; 1896).
<i>l</i>.-Malate di-<i>i</i>.-butylique. $C^{12}H^{22}O^5 =$ $C^4H^4O^5[CH^2.CH:(CH^2)^2]^2$	$[\alpha]_D^{20} - 11^\circ, 14$	Pur. $d_4^{20} = 1,0418$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XVII, p. 249; 1895).
<i>l</i>.-Malate dicaprylique. $C^{20}H^{38}O^5 = C^4H^4O^5(C^8H^{17})^2$	$[\alpha]_D^{20} - 6^\circ, 92$	Pur. $d_4^{20} = 0,9761$	<i>Id.</i>
<i>l</i>.-Malate diéthylique. $C^8H^{14}O^5 = C^4H^4O^5(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 10^\circ, 645$	Pur. $d_4^{20} = 1,1280$	ANSCHÜTZ et REITTER (<i>loc.</i> <i>cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} - 10^\circ, 18$	$d_4^{20} = 1,1294$	WALDEN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{11} - 12^\circ, 42$	$d_4^{11} = 1,1394$	PURDIE et WILLIAMSON (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{66} - 7^\circ, 78$ » » — $9^\circ, 60$ » $_{533} - 11^\circ, 51$ » $_{489} - 12^\circ, 43$ » $_{418} - 14^\circ, 96$ ($t = 16^\circ$ à 19°)	$d = 1,152$	GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII (I.E.).]
<i>l</i>.-Malate diméthyllique. $C^5H^{10}O^5 = C^4H^4O^5(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 6^\circ, 88$	Pur. $d_4^{20} = 1,2334$	ANSCHÜTZ et REITTER (<i>loc.</i> <i>cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} - 6^\circ, 85$	$d_4^{20} = 1,2337$	WALDEN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{11} - 7^\circ, 34$	$d_4^{11} = 1,2397$	PURDIE et WILLIAMSON (<i>loc. cit.</i>).
<i>l</i>.-Malate di-<i>n</i>.-propylique. $C^{10}H^{18}O^5 =$ $C^4H^4O^5(CH^2.CH^2.CH^2)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 11^\circ, 60$	Pur. $d_4^{20} = 1,0736$	ANSCHÜTZ et REITTER (<i>loc.</i> <i>cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} - 11^\circ, 62$	$d_4^{20} = 1,0745$	WALDEN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{11} - 13^\circ, 70$	$d_4^{11} = 1,0787$	PURDIE et WILLIAMSON (<i>loc. cit.</i>).
<i>l</i>.-Malate di-<i>i</i>.-propylique. $C^{10}H^{18}O^5 =$ $C^4H^4O^5[CH:(CH^2)^2]^2$	$[\alpha]_D^{20} - 10^\circ, 41$	Pur. $d_4^{20} = 1,076$	WALDEN (<i>loc. cit.</i>).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

989

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>-malate (Acétyl-) di-<i>n</i>-butylique. $C^{11}H^{24}O^6 = CH^3.CO.O$ $.CH.CO.O(CH^2)^3CH^3$ $ $ $CH^2.CO.O(CH^2)^3CH^3$	$[\alpha]_D^{20} - 19^{\circ},925$	Pur. $d_4^{20} = 1,0430$	ANSCHÜTZ et REITTER (<i>loc. cit.</i>).
<i>l</i>-malate (Acétyl-) di-<i>i</i>-butylique. $C^{14}H^{24}O^6 \quad C^2H^3O$ $C^4H^3O^3[CH^2.CH:(CH^3)^2]^2$	$[\alpha]_D^{20} - 21^{\circ},88$	Pur. $d_4^{20} = 1,0362$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 252).
<i>l</i>-malate (Acétyl-) diéthylique. $C^{10}H^{16}O^6 =$ $(C^2H^3O)C^4H^3O^3(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ},60$	Pur. $d_4^{20} = 1,1169$	ANSCHÜTZ et REITTER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ},52$	$d_4^{20} = 1,1168$	WALDEN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{15} - 23^{\circ},00$	$d_4^{15} = 1,1237$	PURDIE et WILLIAMSON (<i>loc. cit.</i>).
<i>l</i>-malate (Acétyl-) diméthylique. $C^8H^{12}O^6 =$ $(C^2H^3O)C^4H^3O^3(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ},86$	Pur. $d_4^{20} = 1,1983$	ANSCHÜTZ et REITTER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ},92$	$d_4^{20} = 1,1975$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 256).
<i>l</i>-malate (Acétyl-) dipropylique. $C^{12}H^{20}O^6 = (C^3H^3O)$ $C^4H^3O^3(CH^2.CH^2.CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ},675$	Pur. $d_4^{20} = 1,0729$	ANSCHÜTZ et REITTER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ},85$	$d_4^{20} = 1,0724$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 252).
<i>l</i>-malate (Bromacétyl-) di-<i>n</i>-butylique. $C^{14}H^{22}BrO^6 =$ $CH^2Br.CO.O.CH.COOC^4H^9$ $ $ $CH^2.COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{20} - 20^{\circ},38$	Pur. $d_4^{20} = 1,2022$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 262).
<i>l</i>-malate (Bromacétyl-) diéthylique. $C^{10}O^{13}BrO^6 =$ $C^2H^2BrO.C^4H^3O^3(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ},48$	Pur. $d_4^{20} = 1,3936$	<i>Id.</i> , p. 261.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>.-malate (Bromacétyl-) diméthylque. $C^6H^{11}BrO =$ $C^2H^2BrO.C^4H^3O^2(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 23^{\circ}, 30$	Pur. $d_4^{20} = 1,3062$	<i>Id.</i> , p. 260.
<i>l</i>.-malate (Bromacétyl-) di-<i>n</i>.-propylque. $C^{12}H^{19}BrO^6 =$ $C^2H^2BrO.C^4H^3O^2(C^3H^1)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ}, 24$	Pur. $d_4^{20} = 1,3150$	<i>Id.</i> , p. 262.
<i>l</i>.-malate (α.-Bromobu- tyryl-) diéthylque. $C^{12}H^{19}BrO^6 =$ $C^2H^3.CHBr.CO.O$ $.CH.COOC^2H^5$ $ $ $CH^2.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 24^{\circ}, 76$	Pur. $d_4^{20} = 1,3059$	<i>Id.</i>
<i>l</i>.-malate [α.-Bromo-<i>i</i>.-bu- tyryl-) diéthylque. $C^{12}H^{19}BrO^6 =$ $(CH^3)^2.CBr.CO.O$ $.CH.COOC^2H^5$ $ $ $CH^2.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ}, 57$	Pur. $d_4^{20} = 1,2850$	<i>Id.</i>
-malate (Bromo-). Voir Bromomalate.			
<i>l</i>.-malate (α.-Bromopro- pionyl-) diéthylque. $C^{11}H^{17}BrO^6 =$ $CH^3.CHBr.CO.O$ $.CH.COOC^2H^5$ $ $ $CH^2.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ}, 48$	Pur. $d_4^{20} = 1,3325$	<i>Id.</i> , p. 261.
<i>l</i>.-malate (<i>n</i>.-Butyryl-) dibutylque. $C^{16}H^{28}O^6 =$ $C^2H^3.CH^2.CO.O$ $.CH.COOC^4H^9$ $ $ $CH^2.COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{20} - 21^{\circ}, 68$	Pur. $d_4^{20} = 1,0146$	<i>Id.</i> , p. 252.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 991

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>-malate (<i>n</i>-Butyryl-) diéthylique. $C^{12}H^{20}O^6 =$ $\begin{array}{c} C^2H^5.CH^2.CO.O \\ \\ .CH.COOC^2H^5 \\ \\ CH^2.COOC^2H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ}, 22$ $[\alpha]_D^{11} - 22^{\circ}, 70$	Pur. $d_4^{20} = 1,0736$ $d_4^{11} = 1,0792$	<i>Id.</i> , p. 259. PURDIE et WILLIAMSON (<i>loc. cit.</i> , p. 825).
<i>l</i>-malate (<i>i</i>-Butyryl-) diéthylique. $C^{12}H^{20}O^6 =$ $\begin{array}{c} (CH^3)^2.CH.CO.O \\ \\ .CH.COOC^2H^5 \\ \\ CH^2.COOC^2H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 21^{\circ}, 99$	Pur. $d_4^{20} = 1,0688$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 259).
<i>l</i>-malate (<i>n</i>-Butyryl-) diméthyllique. $C^{10}H^{16}O^6 =$ $\begin{array}{c} C^2H^5.CH^2.CO.O \\ \\ .CH.CO OCH^3 \\ \\ CH^2.CO OCH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ}, 44$	Pur. $d_4^{20} = 1,1317$	<i>Id.</i>
<i>l</i>-malate (<i>i</i>-Butyryl-) diméthyllique. $C^{10}H^{16}O^6 =$ $\begin{array}{c} (CH^3)^2.CH.CO.O \\ \\ .CH.CO OCH^3 \\ \\ CH^2.CO OCH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ}, 36$	Pur. $d_4^{20} = 1,1255$	<i>Id.</i> , p. 260.
<i>l</i>-malate (<i>n</i>-Butyryl-) dipropylique. $C^{14}H^{24}O^6 =$ $\begin{array}{c} C^2H^5.CH^2.CO.O \\ \\ .CH.CO O.CH^2.C^2H^5 \\ \\ CH^2.CO O.CH^2.C^2H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ}, 40$	Pur. $d_4^{20} = 1,0417$	<i>Id.</i> , p. 256.
<i>l</i>-malate (Chloracétyl-) diméthyllique. $C^8H^{11}ClO^6 =$ $\begin{array}{c} CH^2Cl.CO.O.CH.CO OCH^3 \\ \\ CH^2.CO OCH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 23^{\circ}, 30$	Pur. $d_4^{20} = 1,3062$	<i>Id.</i> , p. 260.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> -malate (Chloracétyl-) dipropylique. $C^{12}H^{19}ClO^6 =$ $C^2H^3ClO.C^4H^3O^2(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} = 23^{\circ},52$	Pur. $d_4^{20} = 1,1566$	<i>Id.</i> , p. 258.
-malate (Chloro-). Voir Chloromalate.			
-malate (Nitro-). Voir Nitromalate.			
<i>l</i> -malate (Propionyl-) diéthylique. $C^{11}H^{14}O^6 =$ $C^2H^3.CO.O.CH.COOC^2H^3$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH^3.COOC^2H^3$	$[\alpha]_D^{20} = 22^{\circ},20$	Pur. $d_4^{20} = 1,0958$	<i>Id.</i> , p. 256.
<i>l</i> -malate (Propionyl-) diméthyllique. $C^9H^{14}O^6 =$ $C^2H^3O.C^4H^3O^2(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} = 22^{\circ},94$	Pur. $d_4^{20} = 1,1609$	<i>Id.</i> , p. 258.
<i>l</i> -malate (<i>i</i> -Valéryl-) dibutylique. $C^{13}H^{20}O^6 =$ $(CH^3)^2.CH.CH^3.CO.O$ $.CH.COOC^4H^9$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH^3.COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{20} = 19^{\circ},91$	Pur. $d_4^{20} = 1,0045$	<i>Id.</i> , p. 256.
<i>l</i> -malate (<i>i</i> -Valéryl-) diéthylique. $C^{13}H^{22}O^6 =$ $C^2H^3O.C^4H^3O^2(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} = 22^{\circ},07$	Pur. $d_4^{20} = 1,0605$	<i>Id.</i> , p. 261.
<i>l</i> -malate (<i>i</i> -Valéryl-) diméthyllique. $C^{11}H^{18}O^6 =$ $C^2H^3O.C^4H^3O^2(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} = 22^{\circ},39$	Pur. $d_4^{20} = 1,1034$	<i>Id.</i> , p. 260.
<i>l</i> -malate (<i>i</i> -Valéryl-) dipropylique. $C^{15}H^{26}O^6 =$ $C^2H^3O.C^4H^3O^2(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} = 21^{\circ},68$	Pur. $d_4^{20} = 1,0263$	<i>Id.</i> , p. 259.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

993

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Malide. $C^4H^4O^4 =$ $\begin{array}{c} CO \cdot CH^2 \cdot CH \cdot COOH \\ \quad \quad \\ O \quad \quad O \\ \quad \quad \\ COOH \cdot CH - CH^2 - CO \end{array}$	$[\alpha]_D - 39^{\circ},5$	Acétone ($p = 12,5$)	ABERSON (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1438; 1898).
Malide diéthylique. $C^4H^6(C^2H^5)^2O^4$	$[\alpha]_D - 30^{\circ},9$	Benzène ($p = 2,5$)	<i>Id.</i>
Malique (acide). $C^4H^4O^5 = CH(OH) \cdot COOH$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH^2 \cdot COOH$ <i>l.</i> (du sorbier)	$[\alpha]_D^{19} - 5^{\circ},0$ <hr/> $[\alpha]_D - 3^{\circ},3$	Eau <hr/> Eau	PASTEUR [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXXI, p. 81; 1851]. <hr/> BREMER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XXV, p. 6; 1876].
<i>d.</i> (par l'ac. tartrique <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D + 3^{\circ},2$	Eau	
<i>l.</i> (du sorbier)	$[\alpha]_D - 5^{\circ},34$	Acétone ($c = 13,3$)	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 2771; 1895).
<i>l.</i> (de l'asparagine ordin.)	$[\alpha]_D - 5^{\circ}$	Acétone ($c = 13,3$)	
<i>l.</i> (du sorbier)	$[\alpha]_D - 2^{\circ},78$	Alc. méthyl. ($c = 30$)	<i>Id.</i> , t. XXIX, p. 137; 1896.
<i>d.</i> (de l'ac. chlorosuccinique <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D + 5^{\circ},2$ $+ 2^{\circ},92$	Acétone ($c = 16$) Alc. méthyl. ($c = 30$)	
<i>l.</i> (ordin.)	$[\alpha]_D - 9^{\circ},8$	Acétone ($c = 10$)	WALDEN et LUTZ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 2798; 1897).
<i>d.</i> (de l'ac. aminosuccinique)	$[\alpha]_D + 9^{\circ},3$	Acétone ($c = 9,4$)	
Ac. <i>d.</i> -malique. (des <i>Crassulacées</i>)	$[\alpha]_D + 9^{\circ},8$ $+ 9^{\circ},8$	Eau ($p = 7,38$) Id. ($p = 17,57$)	ABERSON (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1438; 1898).

Acide malique (du sorbier).

1^o Dissolutions aqueuses. α . — Pouvoir rotatoire pour la raie D.

$$[\alpha]_D^{20} = +[5,89 - 0,0896q] \quad (q = 30 \text{ à } 92)$$

SCHNEIDER (*Lieb. Ann.*, t. CCVII, p. 263; 1881).

$$[\alpha]_D = -[2,23 - 0,062c] \quad (c = 1,3 \text{ à } 8,2).$$

HAMMERSCHMIDT (*Inaug. Dissert.*, Berlin, 1889).

$$[\alpha]_D^t = -[2,66 - 0,0812p] - [0,031 + 0,00092p] \quad (t = 20^{\circ})$$

$$(p = 21 \text{ à } 54) \quad (t = 10^{\circ} \text{ à } 30^{\circ}).$$

THOMSEN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XV, p. 443; 1882).

(Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

β . Dispersion pour les filtres Landolt.

(Voir Table XVII, I. E., p. 791).

COULEURS.	LONGUEURS d'onde.	$[\alpha]_D^{20} (q = 49 \text{ à } 93)$.
	$\mu\mu$	
Rouge.....	666	+ [4,605 — 0,0709 q]
Jaune.....	592	+ [6,544 — 0,0957 q]
Vert.....	533	+ [8,349 — 0,1128 q]
Bleu clair....	489	+ [10,121 — 0,1298 q]
Bleu foncé....	448	+ [14,971 — 0,1730 q]

WÖRINGER in LANDOLT (*Drch. Verm.*, p. 137, 2^e éd.; 1898).

t .	p .	ROUGE (666).	D (589).	VERT (533).	BLEU CL. (489).	BLEU F. (448).
20°...	4,61	— 1,87	— 1,17	— 2,56	— 2,45	— 2,51
	8,23	— 1,09	— 1,09	— 1,08	— 1,09	— 1,08
	16,24	— 1,28	— 1,46	— 1,30	— 0,91	— 0,36
	16,84	— 1,07	— 1,28	— 1,05	— 0,62	± 0
	20,74	— 0,84	— 1,00	— 0,73	— 0,40	+ 0,41
	25,67	— 0,94	— 0,81	— 0,69	— 0,39	+ 0,14
	27,40	— 0,95	— 0,80	— 0,68	— 0,40	± 0
	28,72	— 0,79	— 0,67	— 0,46	— 0,22	+ 0,29
	30,02	— 0,51	— 0,42	— 0,05	+ 0,29	+ 0,72
	33,24	— 0,41	— 0,31	+ 0,07	+ 0,46	+ 0,86
	34,27	— 0,18	+ 0,07	+ 0,51	+ 1,64	+ 2,20
	41,57	+ 0,13	+ 0,48	+ 1,04	+ 1,52	+ 2,36
	42,80	+ 0,19	+ 0,55	+ 1,18	+ 2,08	+ 3,29
	59,02	+ 1,35	+ 2,08	+ 3,05	+ 4,21	+ 5,63
	72,79	+ 1,80	+ 2,86	+ 3,90	+ 5,20	+ 6,39
7°...	33,24	+ 0,44	+ 0,78	+ 1,48	+ 1,97	+ 2,63
20°...	Id.	— 0,41	— 0,31	+ 0,07	+ 0,46	+ 0,86
41°, 5..	Id.	— 5,96	— 6,93	— 7,57	— 6,24	— 5,84

NASINI et GENNARI [*Gazz. chim. ital.*, t. XXV (II), p. 422; 1895].

2° Autres liquides.

[$t = 20^\circ$].

LIQUIDE.	p .	ROUGE (666).	D (589).	VERT (533).	BLEU CL. (489).	BLEU F. (448).
Ale. éthyl...	21,4	— 5,73	— 7,09	— 9,01	— 9,71	— 10,32
	15,83	— 7,17	— 8,76	— 10,88	— 11,33	— 11,72
Ale. méthyl..	25,0	— 5,39	— 6,98	— 8,14	— 8,88	"
	52,42	— 0,85	— 0,65	— 0,30	+ 0,33	+ 1,70
Ale. propyl..	21,145	— 3,30	— 3,62	— 3,92	— 3,88	— 3,07
Acétone.....	22,0	— 4,93	— 6,01	— 7,10	— 7,53	— 8,90

NASINI et GENNARI (*loc. cit.*).

3° Influence des acides.

 n molécules acide pour 1 molécule $C^4H^6O^5$.

EAU ET SO^4H^2 .			EAU ET $C^2H^2O^4$.		
p .	n .	$[\alpha]_D^{20}$.	p .	n .	$[\alpha]_D^{20}$.
6,76...	0,5	— 1,33	10,04..	5	— 1,35
6,59...	1,0	— 0,76	8,20..	10	— 0,57
6,44...	1,5	— 0,20	6,00..	20	+ 0,13
6,29...	2,0	+ 0,21	5,29..	25	+ 0,14
6,15...	2,5	+ 0,84			

SCHNEIDER (*Lieb. Ann.*, t. CCVII, p. 280; 1881).

EAU ET ACIDE BORIQUE.

 $(p = 30,74) (t = 20^{\circ}C.)$.G gr. acide borique pour 100^{gr}.

C.	ROUGE (666).	D (589).	VERT (533).	BLEU CLAIR (489).	BLEU FONCÉ (448).
0...	— 0,70	— 0,69	— 0,58	— 0,06	+ 0,85
0,2...	— 0,78	— 0,74	— 0,58	— 0,26	+ 0,71
0,4...	— 1,33	— 1,50	— 1,47	— 1,39	— 0,74
1,6...	— 1,65	— 1,87	— 2,08	— 1,94	— 1,37

NASINI et GENNARI (*loc. cit.*).

β. Dispersion pour les filtres Landolt.

(Voir Table XVII, I. E., p. 791).

COULEURS.	LONGUEURS d'onde.	$[\alpha]_D^{20} (q = 49 \text{ à } 93)$.
Rouge.....	666 ^{μμ}	+ [4,605 — 0,0709 q]
Jaune.....	592	+ [6,544 — 0,0957 q]
Vert.....	533	+ [8,349 — 0,1128 q]
Bleu clair....	489	+ [10,121 — 0,1298 q]
Bleu foncé....	448	+ [14,971 — 0,1730 q]

WÖRINGER in LANDOLT (*Dreh. Verm.*, p. 137, 2^e éd.; 1898).

t.	p.	ROUGE (666).	D (589).	VERT (533).	BLEU CL. (489).	BLEU F. (448).
20°...	4,61	— 1,87	— 1,17	— 2,56	— 2,45	— 2,51
	8,23	— 1,09	— 1,09	— 1,08	— 1,09	— 1,08
	16,24	— 1,28	— 1,46	— 1,30	— 0,91	— 0,36
	16,84	— 1,07	— 1,28	— 1,05	— 0,62	± 0
	20,74	— 0,84	— 1,00	— 0,73	— 0,40	+ 0,41
	25,67	— 0,94	— 0,81	— 0,69	— 0,39	+ 0,14
	27,40	— 0,95	— 0,80	— 0,68	— 0,40	± 0
	28,72	— 0,79	— 0,67	— 0,46	— 0,22	+ 0,29
	30,02	— 0,51	— 0,42	— 0,05	+ 0,29	+ 0,72
	33,24	— 0,41	— 0,31	+ 0,07	+ 0,46	+ 0,86
	34,27	— 0,18	+ 0,07	+ 0,51	+ 1,64	+ 2,20
	41,57	+ 0,13	+ 0,48	+ 1,04	+ 1,52	+ 2,36
	42,80	+ 0,19	+ 0,55	+ 1,18	+ 2,08	+ 3,29
	59,02	+ 1,35	+ 2,08	+ 3,05	+ 4,21	+ 5,63
	72,79	+ 1,80	+ 2,86	+ 3,90	+ 5,20	+ 6,39
7°...	33,24	+ 0,44	+ 0,78	+ 1,48	+ 1,97	+ 2,63
20°...	Id.	— 0,41	— 0,31	+ 0,07	+ 0,46	+ 0,86
41°,5..	Id.	— 5,96	— 6,93	— 7,57	— 6,24	— 5,84

NASINI et GENNARI [*Gazz. chim. ital.*, t. XXV (II), p. 422; 1895].

2° Autres liquides.

[t = 20°].

LIQUIDE.	p.	ROUGE (666).	D (589).	VERT (533).	BLEU CL. (489).	BLEU F. (448).
Alc. éthyl...	21,4	— 5,73	— 7,09	— 9,01	— 9,71	— 10,32
	15,83	— 7,17	— 8,76	— 10,88	— 11,33	— 11,72
Alc. méthyl..	25,0	— 5,39	— 6,98	— 8,14	— 8,88	"
	52,42	— 0,85	— 0,65	— 0,30	+ 0,33	+ 1,70
Alc. propyl..	21,145	— 3,30	— 3,62	— 3,92	— 3,88	— 3,07
Acétone.....	22,0	— 4,93	— 6,01	— 7,10	— 7,53	— 8,90

NASINI et GENNARI (*loc. cit.*).

3° Influence des acides.

 n molécules acide pour 1 molécule $C^3H^6O^3$.

EAU ET SO^4H^2 .			EAU ET $C^2H^2O^4$.		
p .	n .	$[\alpha]_D^{20}$.	p .	n .	$[\alpha]_D^{20}$.
6,76...	0,5	— 1,33	10,04..	5	— 1,35
6,59...	1,0	— 0,76	8,20..	10	— 0,57
6,44...	1,5	— 0,20	6,00..	20	+ 0,13
6,29...	2,0	+ 0,21	5,29..	25	+ 0,14
6,15...	2,5	+ 0,84			

SCHNEIDER (*Lieb. Ann.*, t. CCVII, p. 280; 1881).

EAU ET ACIDE BORIQUE.

 $(p = 30,74)$ ($t = 20^\circ C.$).C gr. acide borique pour 100^{cc}.

C.	ROUGE (666).	D (589).	VERT (533).	BLEU CLAIR (489).	BLEU FONCÉ (448).
0...	— 0,70	— 0,69	— 0,58	— 0,06	+ 0,85
0,2...	— 0,78	— 0,74	— 0,58	— 0,26	+ 0,71
0,4...	— 1,33	— 1,50	— 1,47	— 1,39	— 0,74
1,6...	— 1,65	— 1,87	— 2,08	— 1,94	— 1,37

NASINI et GENNARI (*loc. cit.*).

4° Influence des sels.

Solutions aqueuses (n molécules sel pour 1 acide).

$t.$	$c.$	SEL.	$n.$	MAXIMUM de $[\alpha]_D$.	OBSERVATEUR.
17...	9,305	Molybdate acide d'ammonium $\text{Mo}^1\text{O}^{24}(\text{AzH}^1)^6$	0 $\frac{1}{18}$ $\frac{1}{2}$	— 2,0 — 54,1 + 740,2	GERNEZ (C. R., t. CIX, p. 151; 1889).
17...	Id.	Molybdate acide de sodium $\text{Mo}^1\text{O}^{24}\text{Na}^2$	$\frac{1}{8}$ $\frac{1}{2}$	— 55,4 + 795,5	Id., t. CXI, p. 792; 1890.
17...	Id.	Molybdate de sodium MoO^4Na^2	$\frac{1}{2}$ 1 $\frac{7}{4}$	— 92,2 + 142,5 — 15,8	Id., t. CIX, p. 769; 1889.
15...	Id.	Molybdate de potassium et sodium $(\text{MoO}^4)^2\text{Na}^4\text{K}^2$	0 $\frac{1}{6}$ $\frac{1}{3}$ $\frac{7}{12}$	— 1,9 — 95,2 + 139,1 — 21,2	Id., t. CXI; p. 792; 1890.
13...	Id.	Molybdate de lithium MoO^4Li^2	0 $\frac{1}{2}$ $\frac{9}{8}$ 2	— 1,9 — 103,0 + 158,6 — 24,1	Id., t. CX, p. 529; 1890.
13...	Id.	Molybdate de magnésium MoO^4Mg	$\frac{1}{2}$ $\frac{9}{8}$ 2	— 98,3 + 185,4 + 11,2	Id.
15...	Id.	Phosphomolybdate d'am- monium $\text{Mo}^3\text{P}^2\text{O}^{22}(\text{AzH}^1)^6$	$\frac{1}{8}$ $\frac{3}{4}$	— 67,4 + 21,2	Id., t. CXII, p. 226; 1891.
15...	Id.	Phosphomolybdate de sodium $\text{Mo}^3\text{P}^2\text{O}^{22}\text{Na}^6$	$\frac{1}{8}$ $\frac{3}{4}$	— 67,6 + 64,4	Id.
15...	Id.	Phosphomolybdate de po- tassium $\text{Mo}^3\text{P}^2\text{O}^{22}\text{K}^6$	$\frac{1}{4}$	— 69,5	Id.
17...	4,6525	Tungstate de sodium TuO^4Na^2	0 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{5}{4}$ 4	— 2,7 — 75,2 + 2,5 — 26,1 + 120,5	Id., t. CX, p. 1365; 1890.
17...	Id.	Tungstate de potassium TuO^4K^2	$\frac{1}{2}$ 1 $\frac{3}{2}$ 2	— 75,9 + 28,8 — 21,5	Id.

EAU AVEC POTASSE ET AZOTATE D'URANYLE.

MOLECULES.			[α] _D (c = 0,65).
C ⁴ H ⁶ O ⁵ .	KOH.	(AzO ³) ² UO ² .	
1	0	0	— 0,8
1	4	0	— 3
1	0	4	— 11
1	1	0,8	— 139
1	2	0,8	— 277
1	2	4	— 241
1	4	1,25	— 475
1	4	4	— 470
1	4	8	— 447
1	4	13,6	— 415
1	6	4	— 451

ALCOOL AVEC POTASSE ET AZOTATE D'URANYLE.

C ⁴ H ⁶ O ⁵ .	KOH.	(AzO ³) ² UO ² .	[α] _D (c = 0,65).
1	0	0	— 0,8
1	0	4	— 70
1	2	4	— 270
1	4	4	— 463
1	4	8	— 447

WALDEN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXX, pp. 2889 et 2893; 1897).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-malique (acide Acétyl-). C ⁶ H ⁶ O ⁶ = C ⁴ H ² (C ² H ³ O) ²	[α] _D — 10°, 4 à — 10°, 7 [α] _D — 21°, 0 à — 25°, 8	Eau Acétone	GUYE (<i>C. R.</i> , t. CXVI. p. 1134; 1893).
-malique (anhydride Acétyl-). C ⁸ H ⁶ O ⁵	[α] _D — 26°, 0	Chloroforme	<i>Id.</i>
-malique (anhydride Propionyl-). C ⁸ H ⁸ O ⁵	[α] _D — 22°, 1 à — 20°, 4	Chloroforme	<i>d.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Malodiamide. $C^1H^4Az^2O^3 =$ $\begin{array}{c} CH(OH).COAzH^2 \\ \\ CH^2.COAzH^2 \end{array}$	$[\alpha]_D - 47^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{20} - 37^{\circ},6$ $- 38^{\circ},0$	Eau Eau ($c = 4,32$) Id. ($c = 8,65$)	PASTEUR [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXXVIII, p. 466; 1853]. WALDEN (<i>Zells. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 249; 1895).
Malodianilide. $C^{16}H^{16}Az^2O^3 =$ $\begin{array}{c} CH(OH) - CO.AzH(C^6H^5) \\ \\ CH^2 - CO.AzH(C^6H^5) \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 58^{\circ},66$ $- 60^{\circ},66$	Ac. acétique ($c = 0,75$) Id. ($c = 1,50$)	<i>Id.</i> , p. 250.
Malodi-(o)-toluide. $C^{14}H^{20}Az^2O^3 =$ $\begin{array}{c} CH(OH) - CO.AzH.C^6H^4.CH^3 \\ \\ CH^2 - CO.AzH.C^6H^4.CH^3 \\ \quad \quad \quad (2) \quad \quad \quad (1) \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 66^{\circ},5$ $- 65^{\circ},0$	Id. ($c = 1$) Id. ($c = 2$)	<i>Id.</i>
Malodi-(p)-toluide. $C^{14}H^{20}Az^2O^3 =$ $\begin{array}{c} CH(OH).CO.AzH.C^6H^4.CH^3 \\ \\ CH^2.CO.AzH.C^6H^4.CH^3 \\ \quad \quad \quad (2) \quad \quad \quad (1) \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 70^{\circ},0$	Id. ($c = 1$)	<i>Id.</i>
Malo-(3)-naphtimide. $C^{14}H^{11}AzO^3 =$ $\begin{array}{c} CH(OH) - CO \\ \quad \quad \quad \backslash \\ CH^2 - CO \quad Az.C^{10}H^7 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 51^{\circ},5$	Id. ($c = 1$)	<i>Id.</i>
Maltodextrine. Voir Dextrine.			
Maltopeptone.	$[\alpha]_D - 52^{\circ},8$	Eau ($c = 0,55$)	SZYMANSKI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 492; 1886).
Maltosaccharine. Voir -saccharine (Iso-).			
Maltosamine. $C^{12}H^{21}O^{10}(AzH^2)$	$[\alpha]_D + 118^{\circ},0$	Eau ($c = 10$)	LOBRY DE BRUYN et van LERENT (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XIV, p. 139; 1895).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

999

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Maltose. $C^{12}H^{22}O^{11}$	$[\alpha]_D + 149^{\circ},5$ à $+ 150^{\circ},6$	Eau	O'SULLIVAN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. X, p. 581; 1876). [Schulze (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. VII; 1874).]
	$[\alpha]_D^{15} + 139^{\circ},3$	Eau	SOXHLET (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXI, p. 284; 1880).
	$[\alpha]_D + [140,375 - 0,01837p - 0,095t]$ Eau ($p = 5$ à 35) ($t = 15^{\circ}$ à 35°) + $122^{\circ},3$ (après 5 min.) + $138^{\circ},3$ (après 24 h.) Eau ($c = 18$)		MEISSL (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXV, p. 114; 1882).
	$[\alpha]_D^{20} + 119^{\circ},36$ (après 8 min.) + $136^{\circ},9$ (après 24 h.) Eau ($c = 9$)		PARCUS et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLVII, p. 160; 1890).
	$[\alpha]_D^{20} + 138^{\circ},29$	Eau ($p = 11,29$)	HERZFELD (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 442; 1895).
	$[\alpha]_D^{20} + 137^{\circ},04$	Eau ($p = 2$ à 21)	OST (<i>Chem. Zeit.</i> , t. XIX, p. 1728; 1895).
	$[\alpha]_D^{15,2} + 137^{\circ},93$	Eau ($c = 2$ à 20)	BROWN, MORRIS et MILLAR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXI, p. 113; 1897).
-maltose (Iso-). $C^{12}H^{22}O^{11}$ [= maltose ?]	$[\alpha]_D + 139^{\circ}$ à 140°	Eau ($p = 10$)	LINTNER et DÜLL (<i>Zeits. f. angew. Ch.</i> , 1892; p. 253).

Id. Voir Gallisine.

Maltose octacétylé. $C^{12}H^{14}(C^2H^3O)^8O^{11}$	$[\alpha]_D + 77^{\circ},6$	Benzène ($c = 0,20$)	HERZFELD (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 440; 1895).
	+ 76°	Id. ($c = 2$)	[Id. (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXX, p. 215; 1883).]
	+ 61°	Chlorof. (id.)	
	+ 60°	Alcool ($c = 1$)	
(Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{15,2} + 62^{\circ},07$	Chlorof. ($c = 3,61$)	LING et BAKER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 214; 1895).
	+ $62^{\circ},37$	Id. ($c = 5,05$)	
	+ $59^{\circ},14$	Alc. 93%, ($c = 0,85$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D + 63^{\circ}, 24$ $+ 63^{\circ}, 18$ $+ 61^{\circ}, 56$ $+ 75^{\circ}, 98$ $+ 76^{\circ}, 44$	Chlorof. ($c = 2,02$) Id. ($c = 2,18$) Id. ($c = 4,02$) Benzène ($c = 2,98$) Id. ($c = 3,05$)	LINO et BAKER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1021; 1895).
Maltose octonitré. $C^{12}H^{14}(AzO^2)^8O^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 128^{\circ}, 6$	Ac. acétique ($c = 3,5$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 84; 1898).
Maltose-(β)-naphtyl-hydrazone. $(C^{12}H^{22}O^{10}; Az^2H(C^{10}H^1))$	$[\alpha]_D + 10^{\circ}, 6$	Alcool méthylique	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 226; 1896).
-mannide (Iso-). $C^6H^{10}O^4$	$[\alpha]_D + 91^{\circ}, 36$ $+ 94^{\circ}, 66$ $+ 99^{\circ}, 21$	Eau ($c = 6$) Alc. éthyl. ($c = 3$) Alc. méthyl. ($c = 6$)	FAUCONNIER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XLI, p. 119; 1884].
β-Mannide. $C^6H^{10}O^4$	$[\alpha]_D^{21} + 94^{\circ}, 05$	Eau ($p = 2,55$)	SIWOLOBOFF (<i>J. Soc. phys. chim. russe</i> , t. XVIII, p. 135; 1886).
Mannitane. $C^6H^{12}O^5$ α . amorphe	$[\alpha]_D + 36^{\circ}, 5$		VIGNON [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.) t. II, p. 463; 1874].
β . cristallisée	$[\alpha]_D - 25^{\circ}$ $[\alpha]_D^{14} - 23^{\circ}, 5$	Eau ($c = 7$)	G. BOUCHARDAT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. VI, p. 104; 1875].
Mannitane diacétique. $C^6H^{10}(C^2H^3O)^2O^5$	$[\alpha]_D + 22^{\circ}, 6$	Eau ($c = 48,73$)	SCHÜTZENBERGER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (4 ^e s.), t. XXI, p. 258; 1870].
Mannitane monobrom-hydrique. $C^6H^{11}BrO^4$	$[\alpha]_D + 22^{\circ}$	Eau ($c = 11,37$)	G. BOUCHARDAT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. VI, p. 123; 1875].
Mannitane monochlor-hydrique. $C^6H^{11}ClO^4$	$[\alpha]_D + 18^{\circ}, 7$	Eau ($c = 24,1$)	<i>Id.</i> , p. 119.

Mannitane nitré. Voir Nitromannitane.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1001

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Mannitane tétracétique. $C^6H^8(C^2H^3O)^4O^8$	$[\alpha]_D^{19} + 23^0,0$	Ac. acét. ($c = 16,17$)	<i>Id.</i> p. 111.
d.-Mannite. $C^6H^{14}O^6$	$[\alpha]_D - 0^0,25$	Eau ($c = 10,5$)	G. BOUCHARDAT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. VI, p. 131; 1875].
	$[\alpha]_D^{11} - 0^0,25$	Eau ($c = 3$ à 6)	GERNEZ (<i>C. R.</i> , t. CXII, p. 1362; 1891).
Id. avec borax ($B^4O^1Na^2 + 10H^2O$).	$[\alpha]_D + 8^0,17$ $+ 21^0,8$ $+ 28^0,3$ $+ 32^0$	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Eau} + \frac{1}{2} \text{ mol. borax} \\ \quad (c = 10) \\ \text{Eau} + \frac{1}{2} \text{ mol. borax} \\ \quad (c = 10) \\ \text{Eau} + 1 \text{ mol. borax} \\ \quad (c = 10) \\ \text{Eau} + \frac{1}{2} \text{ mol. borax} \\ \quad + NaOH \text{ en excès} \\ \quad (c = 10) \end{array} \right.$	G. BOUCHARDAT (<i>loc. cit.</i>). [<i>Vignon (Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. II, p. 455; 1874).]
Id. avec borate de calcium (B^4O^1Ca).	$[\alpha]_D + 27^0,7$ $+ 28^0,1$	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Eau} + \frac{1}{2} \text{ mol. sel } (c = 5) \\ \text{Id. } (c = 10) \end{array} \right.$	
Id. avec soude (NaOH).	$[\alpha]_D - 5^0,17$	Eau + 3,2 NaOH ($c = 10$)	
Id. avec molybdate ac. d'ammonium [$Mo^1O^{24}(AzH^4)^6$].	$[\alpha]_D^{11} + 43^0,19$ (max.)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Eau} + \frac{6,75}{24} \text{ mol. sel} \\ \quad (c = 3,16) \end{array} \right.$	GERNEZ (<i>loc. cit.</i>).
Id. avec molybdate ac. de sodium ($Mo^1O^{24}Na^6$).	$[\alpha]_D^{11} + 43^0,19$ (max.) $[\alpha]_D^{11} + 41^0,36$ (max.)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Eau} + \frac{6,75}{24} \text{ mol. sel} \\ \quad (c = 3,16) \\ \text{Eau} + \frac{6,75}{24} \text{ mol. sel} \\ \quad (c = 6,32) \end{array} \right.$	
Id. avec borax.	$[\alpha]_D + 28^0,3$	Eau + 1 mol. borax ($c = 3$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 385; 1890).
l.-Id. avec borax.	$[\alpha]_D - 28^0,3$	Eau + 1 mol. borax ($c = 3$)	
Mannite (éther de la) ($C^6H^{12}O^5$) $_2$ O	$[\alpha]_D - 5^0,59$		VIGNON [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. II, p. 464; 1874].
Mannite dichlorhydrique. $C^6H^{12}Cl^2O^5$	$[\alpha]_D^{14} - 3^0,75$	Eau ($c = 4,67$)	G. BOUCHARDAT (<i>loc. cit.</i> , p. 116).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Mannite hexacétique. $C^6H^8(C^2H^3O)^6O^6$	$[\alpha]_D^{20} + 18^{\circ}, 0$	Ac. acétique ($c = 8,33$)	G. BOUCHARDAT (<i>loc. cit.</i> , p. 108).
Mannite hexachlor- hydrique. $C^6H^8Cl^6$	$[\alpha]_D^{20} + 18^{\circ}, 53$	Benzène	MOURGUES (<i>C. R.</i> , t. CXI, p. 111; 1890).
Mannite hexanitrique. $C^6H^8(AzO^3)^6O^6$	$[\alpha]_D + 70^{\circ}, 2$ $+ 63^{\circ}, 7$	Éther ($p = 4,2$) Alcool ($p = 2$)	KRECKE (<i>Arch. Néerl.</i> , t. VII, p. 872; 1872).
	$[\alpha]_D + 40^{\circ}, 4$	Alcool ($c = 7,5$)	KRUSEMANN (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. IX, p. 1468; 1876).
	$[\alpha]_D + 42^{\circ}, 17$	Acide acétique ($c = 10$)	G. BOUCHARDAT (<i>loc. cit.</i> , p. 125).
Mannitehexasulfate de calcium. $C^3H^8[(SO^4)^6Ca^2]$	$[\alpha]_D + 17^{\circ}, 66$	Eau (?) ($c = 17,93$)	CLAESON (<i>J. f. prakt.</i> <i>Chem.</i> (2 ^e s.), t. XX, p. 13; 1879).
Mannitehexasulfurique (acide). $C^6H^8(SO^4H)^6$	$[\alpha]_D + 24^{\circ}, 1$	Chlorhydrique sulfurique ($c = 11,74$)	G. BOUCHARDAT (<i>loc. cit.</i>).
Mannitetétrasulfate de baryum. $C^6H^8(OH)^2(SO^4)^4Ba^2$	$[\alpha]_D + 5^{\circ}, 87$	Eau ($c = 28,36$)	CLAESON (<i>loc. cit.</i> , p. 15).
Mannitetriacétone. $C^6H^{11}O^2(CH^3.CO.CH^3)^3$	$[\alpha]_D^{20} + 12^{\circ}, 5$	Alc. abs. ($p = 9,58$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1168; 1895).
Mannitetriformal. $C^6H^8O^6(CH^2)^3$	$[\alpha]_D - 103^{\circ}, 9$	Chlorof. ($c = 5$ à 6)	SCHULZ et TOLLENS (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCLXXXIX, p. 22; 1895).
<i>d.</i> — Mannoheptite. Voir Perséite.			
d. — Mannoheptonique (lactone). $C^7H^{12}O^7$	$[\alpha]_D^{20} - 74^{\circ}, 23$	Eau ($c = 10$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXII, p. 2732; 1889).
<i>l.</i> — Id.	$[\alpha]_D^{20} + 75^{\circ}, 15$	Eau ($p = 5,27$)	STANLEY SMITH (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 181; 1893).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1003.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Mannoheptose. $C^7H^{14}O^7$	$[\alpha]_D^{20} + 85^{\circ},65$ (après 10 min.) $[\alpha]_D^{20} + 68^{\circ},64$ (après 24 heures)	Eau ($p = 9,75$)	E. FISCHER et PASSMORE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 2226; 1890.
l.-Mannonate de sodium. $C^6H^{11}O^7.Na$ (d'ac. gauche).	$[\alpha]_D + 9^{\circ},1$	Eau ($c = 3,67$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>Zeits. f.</i> <i>physik. Ch.</i> , t. XXI, p. 383; 1896).
l.-Mannonique (lactone). $C^6H^{10}O^6$	$[\alpha]_D - 54^{\circ},8$	Eau ($p = 9,18$)	KILIANI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 3034; 1886).
	$[\alpha]_D - 53^{\circ},2$	Eau ($c = 5$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>loc. cit.</i>).
d.-Id.	$[\alpha]_D^{20} + 53^{\circ},81$	Eau ($p = 9,99$)	E. FISCHER et HIRSCH- BERGER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXII, p. 3227; 1889).
d.-Mannonononique (lactone). $C^6H^{10}O^6$	$[\alpha]_D^{20} - 41^{\circ},0$	Eau ($c = 10$)	E. FISCHER et PASSMORE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 2226; 1890).
d.-Mannononose. $C^6H^{10}O^6$	$[\alpha]_D^{20} + 50^{\circ}$ (app.)	Eau	<i>Id.</i>
d.-Mannooctonique (lactone). $C^8H^{14}O^8$	$[\alpha]_D^{20} - 43^{\circ},58$	Eau ($p = 9,85$)	<i>Id.</i>
d.-Mannooctose. $C^8H^{16}O^8$	$[\alpha]_D^{20} - 3^{\circ},3$ (app.)	Eau	<i>Id.</i>
d.-Mannosaccharate de sodium. $C^6H^8O^8Na^2$	$[\alpha]_D + 0^{\circ},8$	Eau ($c = 1$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>Zeits. f.</i> <i>physik. Ch.</i> , t. XXI, p. 383; 1896).
d.-Mannosaccharique (dilactone). $C^6H^8O^7$ (Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{23} + 201^{\circ},8$	Eau ($p = 3,92$)	E. FISCHER et WIRTHLE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 541; 1891).
	$[\alpha]_D + 204^{\circ},8$	Eau ($c = 1,4$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>loc. cit.</i>).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> -Id.	$[\alpha]_D - 201^{\circ}$	Eau	E. FISCHER et WIRTHLE (<i>loc. cit.</i>).
<i>d</i> -Mannose. $C^6H^{12}O^8 =$ $\begin{array}{ccccccc} & H & H & OH & OH & & \\ CH^2OH & .\dot{C} & .\dot{C} & .\dot{C} & .\dot{C} & .COH \\ & OH & OH & H & H & & \end{array}$ (de la mannite)	$[\alpha]_D^{20} + 12^{\circ}, 96$	Eau ($p = 8,5$ à $9,4$)	E. FISCHER et HIRSCHBERGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXII, p. 368; 1889).
[de l'ivoire végétal (steinnüss)]	$[\alpha]_D + 14^{\circ}, 36$		<i>Id.</i> , p. 3219.
cristallisé pur.	$[\alpha]_D - 13^{\circ}, 6$ (après 3 minutes) $[\alpha]_D + 14^{\circ}, 25$ (après 6 heures)	Eau ($p = 2$)	ALB. VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 222; 1895).
<i>d</i> -Mannose (dérivé ammoniacal du). $C^{12}H^{23}O^{11}Az$	$[\alpha]_D - 28^{\circ}, 3$	Alc. méthyl. ($c = 6$)	LOBRY DE BRUYN et VAN LEENT (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 82; 1895).
<i>d</i> -Mannose pentanitré. $C^6H^1(AzO^2)^5O^8$	$[\alpha]_D^{20} + 93^{\circ}, 3$	Alcool ($c = 5$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 76; 1898).
<i>d</i> -Mannose-allylphényl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2(C^6H^5)(C^3H^3)$	$[\alpha]_D + 25^{\circ}, 7$ $+ 16^{\circ}, 8$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (<i>id.</i>)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 226; 1895).
<i>d</i> -Mannose-amylphényl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2(C^6H^5)(C^5H^{11})$	$[\alpha]_D + 9^{\circ}, 2$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	<i>Id.</i>
<i>d</i> -Mannose-benzyl- phénylhydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2(C^6H^5)(C^7H^7)$	$[\alpha]_D + 29^{\circ}, 8$ $- 10^{\circ}, 6$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (<i>id.</i>)	<i>Id.</i>
<i>d</i> -Mannose-éthylphényl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2(C^6H^5)(C^2H^3)$	$[\alpha]_D + 14^{\circ}, 6$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1005

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Mannose-méthyl- phénylhydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2(C^6H^5)CH^3$	$[\alpha]_D + 8^{\circ}, 6$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	<i>Id.</i>
d.-Mannose-(β)-naphtyl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2H(C^{10}H^7)$	$[\alpha]_D + 16^{\circ}, 8$ 0"	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (<i>id.</i>)	<i>Id.</i>
Mannose-phényl- hydrazone. $C^6H^{12}O^5; Az^2H(C^6H^5)$	$[\alpha]_D - 72^{\circ}$ (de d.-Mannose) $[\alpha]_D + 72^{\circ}$ (de l.-Mannose)	Eau acidulée par HCl ($c = 1,667$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 385; 1890).
d.-Mannoséthylèner- capital. $C^6H^{12}O^5 \begin{array}{c} S-CH^3 \\ \\ S-CH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 12^{\circ}, 88$	Eau ($p = 4,89$)	LAWRENCE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 549; 1896).
d.-Mannosoxime. $C^6H^{12}O^5; AzO.H$	$[\alpha]_D + 3^{\circ}, 2$ (après 6 heures)	Eau ($p = 4,80$)	JACOBI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 696; 1891).
Matézite. Voir β-Pinite.			
Matézodambose. Voir β-Inosite.			
Mélézitose. $C^{18}H^{32}O^{16} + 2H^2O$ (de la manne de Briançon)	$[\alpha]_D^{20} + 94^{\circ}, 1$	Eau ($c = 18,6$) (anhydre)	BERTHELOT (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. LV, p. 284; 1859).
(de la manne de Perse).	$[\alpha]_D + 88^{\circ}, 85$ $[\alpha]_J + 94^{\circ}, 8$	Eau (anhydre)	VILLIERS (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XII, p. 434; 1877).
	$[\alpha]_D + [83,0 + 0,07014 p]$ Eau [$p = 5 \text{ à } 30$ (hydr.)] ($t = 17^{\circ} \text{ à } 20^{\circ}$)		ALÈSHINE (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. XVIII, p. 540; 1889).
(de la manne de Perse). (de la miellée du tilleul).	$[\alpha]_D + 88^{\circ}, 65$ $+ 88^{\circ}, 8$	Eau ($c = 10$) (anh.) <i>Id.</i> ($c = 5,95$) (<i>id.</i>)	MACQUENNE (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 726; 1893).
	$[\alpha]_D + 88^{\circ}, 15$	Eau ($c = 2,45$) (anh.)	BOURQUELOT et HÉRISSEY [<i>J. de Pharm. et Ch.</i> (6 ^e s.), t. IV, p. 382; 1896].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Mélézitose endécacétylé. $C^{18}H^{21}(C^2H^3O)^{11}O^6$	$[\alpha]_D^{20} + 110^{\circ}, 44$	Benzène ($c = 6,24$)	ALËKHINE (<i>loc. cit.</i>).
Mélibiose. $C^{12}H^{22}O^{11}$ (amorphe)	$[\alpha]_D^{17} + 127^{\circ}, 3$ (moy.)	Eau ($c = 3,95$)	SCHEIBLER et MITTELMEIER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 1439; 1890).
(cristallisé).	$[\alpha]_D^{17,5} + 139^{\circ}, 34$	Eau	BAU (<i>Chem. Zeitg.</i> , t. XXI, p. 188; 1897).
Mélibiose octacétylé. $C^{12}H^{16}(C^2H^3O)^8O^{11}$	$[\alpha]_D^{18} + 94^{\circ}, 2$	2 vol. alc. + 1 vol. chlor. ($c = 1,65$)	SCHEIBLER et MITTELMEIER (<i>loc. cit.</i> , p. 1441).
Mélibiose-allylphényl- hydrazone. $C^{12}H^{22}O^{10}; Az^2(C^6H^5)(C^3H^3)$	$[\alpha]_D + 21^{\circ}, 2$ + 8°	Alc. méth. ($p = 0,5$) Ac. acét. (id.)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 226; 1896).
Mélibiose-(β)-naphtyl- hydrazone. $C^{12}H^{22}O^{10}; Az^2H(C^{10}H^7)$	$[\alpha]_D + 15^{\circ}, 9$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	<i>Id.</i>

Mélitose. {
Mélitriose. { *Voir Raffinose.*

d.-Menthène. $C^{10}H^{18}$ (du menthol)	$[\alpha]_D^{20} + 13^{\circ}, 25$	Pur. $d^{20}_D = 0,8073$	ATKINSON et YOSHIDA (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XLI, p. 49; 1882).
	$[\alpha]_D^{20} + 26^{\circ}, 40$	Pur. $d^{20}_D = 0,814$	SIEKER et KREMERS (<i>Amer. chem. J.</i> , t. XIV, p. 291; 1892).
	$[\alpha]_D^{20} + 32^{\circ}, 77$	Pur. $d^{20}_D = 0,8134$	URBAN et KREMERS (<i>Id.</i> , t. XVI, p. 395; 1894).
	$[\alpha]_D + 24^{\circ}, 5$	Pur. $d^0_D = 0,8277$	TOLOTSCHKO in WAGNER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII p 1639 1894).
(dérivé du l.-menthène).	$[\alpha]_D + 44^{\circ}, 2$	Alcool ($c = 26$)	MASSON et REYCHLER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 967; 1896].
(du chlorure de menthyle)	$[\alpha]_D^{18} + 35^{\circ}, 45$	Pur. $d^{18}_D = 0,813$	SLAVINSKI (<i>J. Soc. phys.- chim. russe</i> , t. XXIX, p. 118; 1897).
(de l.-menthylamine)	$[\alpha]_D^{18} + 89^{\circ}, 31$	Pur. $d^{18}_D = 0,811$	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCC, p. 282; 1898).
(de d.-menthylamine)	$[\alpha]_D + 67^{\circ}, 8$	Pur. $d = 0,8175$	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1007

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> .-Id. (du chlorure de menthyle <i>in</i> .)	$[\alpha]_D^{20} - 34^{\circ}, 3$	Pur. $d_4^{20} = 0,815$	BERKENHEIM (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 690; 1892).
	$[\alpha]_D^{20} - 48^{\circ}, 5$	Pur. $d^{20} = 0,811$	MASSON et REYCHLER (<i>loc. cit.</i>).
<i>d</i> .-Menthène (chlorure nitrosé de). ($C^{10}H^{18}$)AzO.Cl	$[\alpha]_D + 13^{\circ}, 76$		URBAN et KREMERS (<i>Amer. chem. J.</i> , t. XVI, p. 395; 1894).
Menthol. $C^{10}H^{20}O$	$[\alpha]_J - 59^{\circ}, 6$		OPPENHEIM (<i>C. R.</i> , t. LIII, pp. 379 et 483; 1861).
	$[\alpha]_J^{15} - 59^{\circ}, 3$	Alcool ($c = 8$ à 10)	MORIYA (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XXXIX, p. 77 1881).
	$[\alpha]_D^{22} - 49^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D^{18} - 50^{\circ}, 1$	Alcool ($c = 5$) Id. ($c = 10$)	ARTH [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. VII, p. 433; 1886].
	$[\alpha]_D^{20} - 50^{\circ}, 59$ $- 49^{\circ}, 35$	Alcool ($p = 10$) Id. ($p = 20$)	BECKMANN (<i>Lieb. Ann.</i> t. CCL, p. 327 1888).
(d'Amérique)	$[\alpha]_D^{46} - 49^{\circ}, 86$ $[\alpha]_D^{20} - [48,25 + 0,0111q$ $+ 0,000019q^2]$ Alcool ($q = 30$ à 92) $[\alpha]_D^{20} - [49,51 + 0,0256q$ $+ 0,000840q^2 - 0,00001102q^3]$ Benzène ($q = 30$ à 92) $[\alpha]_D^{20} - [47,71 + 0,0064q$ $+ 0,000071q^2]$ Acide acétique ($q = 30$ à 92)	Pur. $d_4^{46} = 0,881$	LONG (<i>J. of Amer. chem. Soc.</i> , t. XIV, p. 149; 1892).
<i>d</i> .-Menthone. $C^{10}H^{18}O$	$[\alpha]_J + 21^{\circ}, 16$	Pur	ATKINSON et YOSHIDA (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XLI, p. 50; 1882).
	$[\alpha]_D^{20} + 28^{\circ}, 14$	Pur. $d_4^{20} = 0,8984$	BECKMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCL, p. 335 1888).
<i>l</i> .-Id. (α). (du menthol)	$[\alpha]_D^{20} - 28^{\circ}, 18$ $[\alpha]_D^{24} - 27^{\circ}, 67$	Pur. $d_4^{20} = 0,8944$ Pur. $d = 0,8934$	<i>Id.</i> , p. 327 BINZ (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 723; 1893).
Id. (β). (dérivé du pulégone)	$[\alpha]_D - 22^{\circ}, 32$	Pur. $d = 0,9146$	BECKMANN et FLEISSNER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXII, p. 25; 1891).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Menthonoxime. $C^{10}H^{18}:AzOH$ (de <i>d</i> .-menthone)	$[\alpha]_D^{20} - 4^{\circ}, 85$	Alcool ($p = 20$)	BECKMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCL, p. 338; 1888).
	$[\alpha]_D - 9^{\circ}, 21$	Alcool ($p = 20$)	NEGOVOROFF in ANDRES et ANDREEFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 621; 1892).
[de <i>l</i> .-menthone (α)]	$[\alpha]_D^{20} - 42^{\circ}, 51$	Alcool ($p = 10$)	BECKMANN (<i>loc. cit.</i> , p. 331).
	$- 41^{\circ}, 97$	Id. ($p = 20$)	
[de <i>l</i> .-menthone (β)]	$[\alpha]_D - 35^{\circ}, 15$	Alcool ($p = 10$)	BECKMANN et PLEISSNER (<i>loc. cit.</i> , p. 27).
	$- 34^{\circ}, 53$	Id. ($p = 20$)	
<i>l</i>.-menthonoxime (Iso). $C^{10}H^{18}:AzOH$	$[\alpha]_D^{21} - 52^{\circ}, 25$	Alcool ($p = 24$)	BINZ in WALLACH et TUTTLE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVII, p. 157; 1893).
Id. (base dérivée de) $C^{20}H^{35}ClAz^2$	$[\alpha]_D^{20} - 186^{\circ}, 35$	Alcool ($p = 2, 17$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVIII, p. 306; 1893).
Menthonoxime (chlorhydrate de). $[C^{10}H^{18}AzO]H]HCl$ (de <i>d</i> .-menthone)	$[\alpha]_D^{20} - 24^{\circ}, 48$	Alcool ($p = 10$)	BECKMANN (<i>loc. cit.</i> , p. 340).
[de <i>l</i> .-menthone (α)]	$[\alpha]_D^{20} - 61^{\circ}, 16$	Alcool ($p = 10$)	
[de <i>l</i> .-menthone (β)]	$[\alpha]_D^{20} - 83^{\circ}, 37$	Alcool ($p = 20$)	BECKMANN et PLEISSNER (<i>loc. cit.</i> , p. 28).
<i>l</i>.-Menthylamine. $C^{10}H^{19}.AzH^2$	$[\alpha]_D - 33^{\circ}, 6$	Alcool	ANDRES et ANDREEFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXV, p. 620; 1892).
	$[\alpha]_D - 38^{\circ}, 07$	Pur. $d = 0,860$	BINZ (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 723; 1893).
	$[\alpha]_D - 31^{\circ}, 90$	Alcool ($c = 11, 27$)	
	$[\alpha]_D^{20} - 36^{\circ}, 14$	Pur. $d_4^{20} = 0,8561$	KIJNER (<i>Journ. Soc. phys.-chim. russe</i> , t. XXVII, p. 459; 1895).
(par réduction de l'oxime g. de <i>d</i> .-menthone)	$[\alpha]_D - 9^{\circ}, 26$	Alcool ($p = 10, 78$)	NEGOVOROFF in ANDRES et ANDREEFF (<i>loc. cit.</i>).
<i>d</i>.-Id.	$[\alpha]_D^{20} + 14^{\circ}, 71$	Pur. $d = 0,866$	BINZ (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D - 8^{\circ}, 22$	Alcool ($c = 12, 70$)	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1009

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Menthylamine (bromhydrate de). (C ¹⁰ H ¹⁹ AzH ²)HBr	$[\alpha]_D^{14} + 13^{\circ}, 83$ $[\alpha]_D^{12,5} + 5^{\circ}, 26$	Eau ($p = 1,30$) Éther ($p = 1,36$)	<i>Id.</i>
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{12} - 29^{\circ}, 32$	Eau ($p = 2,96$)	
d.-Menthylamine (chlorhydrate de). (C ¹⁰ H ¹⁹ AzH ²)HCl	$[\alpha]_D^{15} + 17^{\circ}, 24$ $[\alpha]_D^9 + 8^{\circ}, 34$	Eau ($p = 2,77$) Éther ($p = 1,71$)	<i>Id.</i>
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{19} - 35^{\circ}, 66$ $[\alpha]_D^{20} - 35^{\circ}, 56$	Eau ($p = 2,99$) <i>Id.</i> ($p = 3,2$)	
d.-Menthylamine (iodhydrate de). (C ¹⁰ H ¹⁹ AzH ²)HI	$[\alpha]_D^{14,5} + 11^{\circ}, 79$	Eau ($p = 2,75$)	<i>Id.</i>
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{12} - 24^{\circ}, 72$	Eau ($p = 2,79$)	
d.-Menthylacétylamine. C ¹⁰ H ¹⁹ AzH(C ² H ³ O)	$[\alpha]_D^{16} + 45^{\circ}, 48$ » ¹³ + 44°, 71 » ¹⁰ + 48°, 80 » ⁴ + 51°, 84 » ⁵ + 50°, 57	Éther acét. ($p = 1,42$) <i>Id.</i> ($p = 1,77$) Alc. méthyl. ($p = 5,39$) Chlorof. ($p = 1,89$) <i>Id.</i> ($p = 4,40$)	<i>Id.</i>
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{15} - 76^{\circ}, 58$ (moy.) » ⁹ - 83°, 64 » ¹⁰ - 85°, 67 » ⁹ - 82°, 29 » ^{9,5} - 81°, 8 (moy.)	Éther acét. ($p = 2,12$) Alc. méthyl. ($p = 2,52$) <i>Id.</i> ($p = 7,38$) Chlorof. ($p = 1,48$) <i>Id.</i> ($p = 5,35$)	
d.-Menthylbutyrylamine. C ¹⁰ H ¹⁹ AzH(C ⁴ H ⁷ O)	$[\alpha]_D^{13,5} + 35^{\circ}, 64$ $[\alpha]_D^6 + 40^{\circ}, 59$	Éther acét. ($p = 1,78$) Chlorof. ($p = 4,88$)	<i>Id.</i>
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{12} - 64^{\circ}, 16$ (moy.) $[\alpha]_D^6 - 70^{\circ}, 87$ - 72°, 10	Éther acét. ($p = 2,20$) Chlorof. ($p = 2,69$) <i>Id.</i> ($p = 4,47$)	
<i>l.-Menthyl</i>diéthylamine. C ¹⁰ H ¹⁹ .Az(C ² H ⁵) ²	$[\alpha]_D^{20} - 114^{\circ}, 8$	Pur. $d_4^{20} = 0,8472$	KIJNER (<i>J. Soc. phys.-chim. russe</i> , t. XXVII, p. 521; 1895).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> -Menthyléthylamine. $C^{10}H^{19}.AzH.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 83^{\circ}, 45$	Pur. $d_4^{20} = 0,8447$	<i>Id.</i>
<i>l</i> -Menthyléthylamine chlorhydrate de) $(C^{10}H^{19}.AzH.C^2H^5)HCl$	$[\alpha]_D - 42^{\circ}, 22$		<i>Id.</i>
<i>l</i> -Menthyléthyl- hydrazine. $C^{10}H^{19}.Az(C^2H^5).AzH^2$	$[\alpha]_D^{20} - 62^{\circ}$	Pur. $d_4^{20} = 0,8850$	<i>Id.</i>
<i>d</i> -Menthylformylamine. $C^{10}H^{19}.AzH.CO.H$	$[\alpha]_D^{20} + 50^{\circ}, 50$ (moy.) $[\alpha]_D^{11} + 63^{\circ}, 30$ $[\alpha]_D^{15} + 54^{\circ}, 04$	Éther acét. ($p=1,82$) Alc. méthyl. ($p=7,16$) Chloroforme ($p=5,38$)	BINZ (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 723; 1893).
<i>l</i> -Id.	$[\alpha]_D^{11} - 76^{\circ}, 47$ $[\alpha]_D^{15} - 83^{\circ}, 43$ $[\alpha]_D^{15} - 82^{\circ}, 09$ $[\alpha]_D^{15} - 82^{\circ}, 97$ $[\alpha]_D^{15} - 83^{\circ}, 78$	Éther acét. ($p=2,18$) Alc. méthyl. ($p=7,44$) Chloroforme ($p=1,39$) Id. ($p=5,22$) Id. ($p=5,25$)	
<i>l</i> -Menthylhydrazine (chlorhydrate de) $(C^{10}H^{19}.AzH.AzH^2)HCl$	$[\alpha]_D - 46^{\circ}, 05$	Eau	KJNER (<i>loc. cit.</i>),
<i>l</i> -Menthylhydrazone de menthone. $C^{10}H^{19}.AzH.Az : C^{10}H^{18}$	$[\alpha]_D - 373^{\circ}, 0$ $- 366^{\circ}, 5$	Éther Benzène	<i>Id.</i>
Menthylque (benzoate). $C^{12}H^{21}O^2 = C^6H^5.CO.O.C^{10}H^{19}$	$[\alpha]_D^{20} - 90^{\circ}, 92$	Benzène ($c = 3,81$)	ARTH (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (6 ^e s.), t. VII, p. 481; 1886).
	$[\alpha]_D^{20} - 86^{\circ}, 41$	Alcool ($p = 20$)	BECKMANN et PLEISSNER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXII; p. 31; 1891).
	$[\alpha]_D - 90^{\circ}, 72$	Alcool ($p = 20$)	BECKMANN [<i>J. f. prakt.</i> <i>Ch.</i> , (2 ^e s.), t. LV, p. 17; 1897].
Menthylque (carbonate neutre). $C^{21}H^{38}O^3 = CO \begin{cases} O.C^{10}H^{19} \\ O.C^{10}H^{19} \end{cases}$	$[\alpha]_D^{21} - 92^{\circ}, 52$	Benzène ($c = 8,08$)	ARTH (<i>loc. cit.</i> , p. 470).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1011

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Menthylque (chlorure). $C^{10}H^{19}.Cl$	$[\alpha]_D^{18} - 51^{\circ}, 95$	Pur. $d_4^{18} = 0,941$	SLAVINSKI (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXIX, p. 118; 1897).
Menthylque (o.-crésyl-carbamate). $C^{18}H^{27}.AzO^2 =$ $CH^3.C^6H^4.AzH.COOC^{10}H^{19}$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{21} - 65^{\circ}, 88$	Chloroforme ($p = 5,62$)	GOLDSCHMIDT et FREUND (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XIV, p. 398; 1894).
Id.-m. (1) (3)	$[\alpha]_D^{21,5} - 71^{\circ}, 43$	Chloroforme ($p = 5,58$)	
Id.-p. (1) (4)	$[\alpha]_D^{21} - 72^{\circ}, 30$	Chloroforme ($p = 5,62$)	
Menthylque (phényl-acétate). $C^{18}H^{26}O^2 =$ $C^6H^5.CH^3.COOC^{10}H^{19}$	$[\alpha]_D^{20} - 69^{\circ}, 57$	Pur. $d_4^{20} = 0,9874$	TSCHUGAEFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1778; 1898).
Menthylque (phényl-carbamate). $C^{17}H^{25}.AzO^2$ $C^6H^5.AzH.COOC^{10}H^{19}$	$[\alpha]_D^{20} - 77^{\circ}, 21$	Chlorof. ($p = 5,61$)	GOLDSCHMIDT et FREUND (<i>loc. cit.</i>).
Menthylque (phényl-propionate). $C^{19}H^{29}O^2 =$ $C^6H^5.CH^3.CH^2.COOC^{10}H^{19}$	$[\alpha]_D^{20} - 56^{\circ}, 21$	Pur. $d_4^{20} = 0,9851$	TSCHUGAEFF (<i>loc. cit.</i>).
Menthylque (o.-phtalate acide). $C^{18}H^{24}O^4 =$ $C^6H^4 \begin{cases} COOC^{10}H^{19} (1) \\ COOH (2) \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} - 105^{\circ}, 55$	Benzène ($c = 6,30$)	ARTH (<i>loc. cit.</i> , p. 488).
Menthylque (o.-phtalate neutre). $C^{20}H^{26}O^4 =$ $C^6H^4 \begin{cases} COOC^{10}H^{19} (1) \\ COOC^{10}H^{19} (2) \end{cases}$ D.	$[\alpha]_D^{20} - 94^{\circ}, 72$	Benzène ($c = 8,02$)	<i>Id.</i> , p. 486.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Menthylrique (succinate acide). $C^{14}H^{24}O^4 = \begin{array}{c} CH^2.CO O.C^{10}H^{19} \\ \\ CH^2.CO OH \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 81^{\circ}, 52$	Benzène ($c = 7,48$)	<i>Id.</i> , p. 482.
Menthylrique (succinate neutre). $C^{24}H^{42}O^4 = \begin{array}{c} CH^2.CO O.C^{10}H^{19} \\ \\ CH^2.CO O.C^{10}H^{19} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 59^{\circ}, 63$	Benzène ($c = 5,50$)	<i>Id.</i> , p. 483.
Menthylrique (o.-toluate). $C^{18}H^{26}O^2 = \begin{array}{cc} CH^2.C^6H^4.CO O.C^{10}H^{19} \\ (1) & (2) \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 84^{\circ}, 42$	Pur. $d_4^{20} = 0,9972$	Tschugaeff (<i>loc. cit.</i>).
Id.-m. (1)(3)	$[\alpha]_D^{20} - 87^{\circ}, 94$	Pur. $d_4^{20} = 0,9931$	
Id.-p. (1)(4)	$[\alpha]_D - 92^{\circ}, 15$	Benzène	
d.-Menthylpropionyl- amine. $C^{13}H^{23}AzO = C^{10}H^{19}.AzH.C^3H^5O$	$[\alpha]_D^{15} + 40^{\circ}, 0$ (moy.) $[\alpha]_D^{20} + 54^{\circ}, 30$ $[\alpha]_D^{25} + 46^{\circ}, 48$ $[\alpha]_D^{30} + 45^{\circ}, 14$	Éther acét. ($p = 1,82$) Alc. méthyl. ($p = 7,19$) Chlorof. ($p = 2,70$) Id. ($p = 5,51$)	Binz (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 323; 1893).
l.-Id.	$[\alpha]_D^{15} - 67^{\circ}, 26$ $[\alpha]_D^{20} - 78^{\circ}, 07$ $[\alpha]_D^{25} - 76^{\circ}, 02$ $[\alpha]_D^{30} - 76^{\circ}, 53$	Ether acét. ($p = 2,13$) Alc. méthyl. ($p = 8,91$) Alc. éthyl. ($p = 2,6$) Chlorof. ($p = 5,09$)	
Menthyluréthane. $C^{11}H^{21}AzO^2 = AzH^2.CO OC^{10}H^{19}$	$[\alpha]_D^{21} - 85^{\circ}, 11$	Chlorof. ($c = 2,32$)	ARTH (<i>loc. cit.</i> , p. 433).

Métasaccharine. Voir -saccharine (Méta-).

Métasantonine. Voir -santonine (Méta-).

Méthocodéine (α). $C^{19}H^{23}AzO^3$	$[\alpha]_D^{15} - 208^{\circ}, 6$	Alcool ($c = 4$)	Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXII, p. 218; 1884).
	$[\alpha]_D^{15} - 212^{\circ}$	Alcool ($c = 2,13$)	KNORR (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 1146; 1894).
Id. (β).	$[\alpha]_D^{15} + 437^{\circ}, 3$	Alcool ($c = 3,75$)	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1013

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Méthocodéine (α) (iodométhylate de). $(C^{19}H^{29}AI O^3)CH I$	$[\alpha]_D^{17} - 94^{\circ}, 56$	Alcool ($c = 1,4$)	<i>Id.</i>
<i>Id.</i> β .	$[\alpha]_D^{17} + 227^{\circ}, 45$	Alcool $c = 1,25$	
Méthocodéine acétylée. Voir Acétylméthocodéine.			
Méthosaligénylcamphre. $C^{17}H^{24}O^2 =$ $ \begin{array}{c} C^8H^{14} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} CH \cdot CH^2 \cdot C^6H^4 \cdot OCH^3 \\ \\ O \end{array} \end{array} $ (du camphre droit)	$[\alpha]_D + 145^{\circ}, 29$	Toluène ($c = 13,0$)	HALLER (<i>Dict. de Würtz</i> , 2 ^e suppl., t. I, p. 902).
Méthoxycamphoropina- conane (α). $C^{20}H^{31} \cdot OCH^3$ (du camphre droit)	$[\alpha]_D^{20} - 78^{\circ}, 33$ $- 81^{\circ}, 80$	Benzène ($p = 12,36$) <i>Id.</i> ($p = 36,01$)	BECKMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. LXXIII, CCXCII, p. 11; 1896).
<i>Id.</i> β	$[\alpha]_D^{20} - 133^{\circ}, 5$	Benzène ($p = 17,8$)	
<i>l.</i>-α-Méthoxypropionate de calcium. $(C^4H^7O^2)^2Ca$	$[\alpha]_D^{10} - 43^{\circ}, 44$ $- 38^{\circ}, 09$	Eau ($c = 4,765$) <i>Id.</i> ($c = 9,53$)	PURDIE et LANDER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 871; 1898).
<i>l.</i>-α-Méthoxypropionate de sodium. $C^4H^7O^2Na =$ $CH^3 \cdot CH(OCH^3)COONa$	$[\alpha]_D^{11} - 52^{\circ}, 03$ $- 50^{\circ}, 81$ $- 49^{\circ}, 43$	Eau ($c = 3,31$) <i>Id.</i> ($c = 6,61$) <i>Id.</i> ($c = 16,55$)	<i>Id.</i>
<i>l.</i>-α-Méthoxypropionique (acide). $C^4H^8O^3 =$ $CH^3 \cdot CH(OCH^3) \cdot COOH$	$[\alpha]_D^{12,5} - 70^{\circ}, 31$ $- 70^{\circ}, 41$ $- 71^{\circ}, 09$	Eau ($c = 2,70$) <i>Id.</i> ($c = 5,39$) <i>Id.</i> ($c = 13,48$)	<i>Id.</i>
<i>d.</i>-Méthoxysuccinate -ammonique (di-). $C^5H^8O^3(AzH^4)^2$	$[\alpha]_D^{14} + 12^{\circ}, 22$ $+ 12^{\circ}, 32$	Eau ($c = 2,82$) <i>Id.</i> ($c = 5,76$)	PURDIE et MARSHALL (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIII, p. 225; 1893).
<i>d.</i>-Méthoxysuccinate -ammonique (mono-). $C^5H^7O^3(AzH^4)$ (Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{14} + 25^{\circ}, 86$	Eau ($c = 6,06$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D^{18} - 25^{\circ}, 85$	Eau ($c = 8,77$)	<i>Id.</i> , p. 228.
<i>d</i> .-Méthoxysuccinate de baryum. ($C^5H^6O^5$) Ba	$[\alpha]_D^{18} + 3^{\circ}, 16$ — $2^{\circ}, 21$ — $7^{\circ}, 36$ — $14^{\circ}, 27$	Eau ($c = 1,15$) Id. ($c = 5,75$) Id. ($c = 12,42$) Id. ($c = 26,12$)	<i>Id.</i> , p. 227.
<i>d</i> .-Méthoxysuccinate de calcium. ($C^5H^6O^5$) Ca	$[\alpha]_D^{18} - 10^{\circ}, 10$	Eau ($c = 5,31$)	<i>Id.</i> , p. 226.
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D^{13} + 4^{\circ}, 30$ $[\alpha]_D^{14,15} + 10^{\circ}, 03$	Eau ($c = 2,21$) Id. ($c = 5,48$)	<i>Id.</i> , p. 228.
Méthoxysuccinate de cinchonine Voir Cinchonine (méthoxysuccinate de).			
<i>d</i> .-Méthoxysuccinate potassique (di-). ($C^5H^6O^5$) K ²	$[\alpha]_D^{12,15} + 9^{\circ}, 36$ $[\alpha]_D^{14,15} + 9^{\circ}, 54$	Eau ($c = 5,02$) Id. ($c = 12,16$)	<i>Id.</i> , p. 225.
<i>d</i> .-Méthoxysuccinate potassique (mono-). $C^5H^7O^5 \cdot K$	$[\alpha]_D^{18,15} + 23^{\circ}, 46$ $[\alpha]_D^{18} + 23^{\circ}, 26$	Eau ($c = 4,01$) Id. ($c = 8,15$)	<i>Id.</i> , p. 223.
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D^{12,15} - 23^{\circ}, 54$	Eau ($c = 4,06$)	<i>Id.</i> , p. 228.
Méthoxysuccinate de strychnine. Voir Strychnine (méthoxysuccinate de).			
<i>l</i> .-Méthoxysuccinate di- <i>n</i> .-butylique. $(C^5H^8O^5) =$ $CH^3O \cdot CH \cdot COO (CH^2)^3CH^3$ $CH^2 \cdot COO (CH^2)^3CH^3$	$[\alpha]_D^{13} - 41^{\circ}, 63$	Pur. $d_4^{15} = 1,0149$	PURDIE et WILLIAMSON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 971; 1895).
<i>l</i> .-Méthoxysuccinate diéthylique. $C^5H^8O^5 (C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{18} - 50^{\circ}, 11$	Pur. $d_4^{18} = 1,0705$	<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1015

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Méthoxysuccinate diméthylque. $C^3H^6O^5(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{12} + 52^{\circ}, 51$	Pur. $d_4^{12} = 1,1498$	<i>Id.</i>
l.-Méthoxysuccinate dipropylique. $C^3H^6O^5(CH^2.C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{15} - 45^{\circ}, 21$	Pur. $d_4^{15} = 1,0419$	<i>Id.</i>
d.-Méthoxysuccinique (acide). $C^3H^4O^5 =$ $CH^3.O.CH.CO.OH$ $\quad \quad $ $\quad \quad CH^2.CO.OH$	$[\alpha]_D^{18} + 33^{\circ}, 04$ $\quad \quad + 33^{\circ}, 30$ $[\alpha]_D + 32^{\circ}, 7$ $\quad \quad t = 14^{\circ} \text{ à } 15^{\circ}$ $[\alpha]_D^{14} + 60^{\circ}, 09$ $\quad \quad \text{» }^{14} + 59^{\circ}, 49$ $\quad \quad \text{» }^{14} + 58^{\circ}, 03$ $\quad \quad \text{» }^{11} + 59^{\circ}, 29$ $\quad \quad \text{» }^{11} + 57^{\circ}, 10$ $[\alpha]_D^{12} + 64^{\circ}, 64$ $\quad \quad \text{» }^{12} + 64^{\circ}, 45$ $\quad \quad \text{» }^{11} + 63^{\circ}, 48$	Eau ($c = 5,59$) Id. ($c = 11,21$) Eau ($c = 8,76$ à $24,65$) Acétone ($c = 1,65$) Id. ($c = 4,12$) Id. ($c = 10,30$) Id. ($c = 18,77$) Id. ($c = 24,96$) Éther acét. ($c = 8,92$) Id. ($c = 15,87$) Id. ($c = 20,54$)	PURDIE et MARSHALL (<i>loc. cit.</i> , p. 221). PURDIE et BOLAM (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 949; 1895).
l.-Id.	$[\alpha]_D^{18} - 32^{\circ}, 94$ $[\alpha]_D^{15} - 32^{\circ}, 42$ $\quad \quad - 32^{\circ}, 70$ $[\alpha]_D^{13} - 58^{\circ}, 18$ $[\alpha]_D^{11} - 56^{\circ}, 25$ $[\alpha]_D^{13} - 62^{\circ}, 93$ $[\alpha]_D^{11} - 61^{\circ}, 90$	Eau ($c = 10,8$) Eau ($c = 7,93$) Id. ($c = 22,04$) Acétone ($c = 15,61$) Id. ($c = 25,58$) Éther acét. ($c = 19,08$) Id. ($c = 25,55$)	PURDIE et MARSHALL (<i>loc. cit.</i> , p. 228). PURDIE et BOLAM (<i>loc. cit.</i>).
β.-Méthyladipamide. $C^7H^{14}O^2Az^2 =$ $CH^3.CH.CO.AzH^2$ $\quad \quad $ $\quad \quad CH^2.CH.CO.AzH^2$	$[\alpha]_D^{25} + 13^{\circ}, 79$	Ac. acétique ($p = 2,83$)	RAWITZER (<i>Inaug. Dissert.</i> Zurich; 1896).
β.-Méthyladipanilide. $C^{19}H^{22}O^2Az^2 =$ $CH^3.CH.CO.AzH(C^6H^5)$ $\quad \quad $ $\quad \quad CH^2.CH.CO.AzH(C^6H^5)$	$[\alpha]_D^{25} + 25^{\circ}, 94$	Ac. acétique ($p = 1,76$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
β.-Méthyladipate di-(i)-butylique. $C^{15}H^{26}O^4 =$ $\begin{array}{c} CH^3 \\ \\ CH^3 \cdot CH^2 \cdot COO \cdot CH^2 \cdot CH(CH^3)^2 \\ \\ CH^3 \cdot CH^2 \cdot COO \cdot CH^2 \cdot CH(CH^3)^2 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 0^{\circ},5$ + $0^{\circ},4$ + $0^{\circ},7$	Pur. $d^{15} = 0,947$ Benzène ($c = 4$) Dibrom. d'éthylène ($c = 4,32$)	FREUNDLER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.) t. XIII, p. 821; 1895].
	$[\alpha]_{589}^{18} + 1^{\circ},77$ » $D + 3^{\circ},01$ » $533 + 3^{\circ},41$ » $489 + 4^{\circ},48$ » $448 + 5^{\circ},49$	Pur. $d^{18} = 0,950$	GUYE et MELIKIAN (<i>C. R.</i> , t. CXXIII, p. 1291; 1896). [Voir Table XVII (I. E.)]
	$[\alpha]_D^{22} + 5^{\circ},29$ + $5^{\circ},48$	Alcool ($p = 14,27$) Id. ($p = 30,81$)	RAWITZER (<i>loc. cit.</i>).
β.-Méthyladipate diéthyllique. $C^{11}H^{20}O^4 =$ $\begin{array}{c} CH^3 \cdot CH \cdot CH^2 \cdot COOC^2H^5 \\ \\ CH^3 \cdot CH \cdot CH^2 \cdot COOC^2H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D^{18} - 0^{\circ},9$ - $1^{\circ},0$	Pur. $d^{18} = 0,998$ Benzène ($c = 6$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_{589}^{18} + 1^{\circ},78$ » $D + 2^{\circ},25$ » $533 + 2^{\circ},72$ » $489 + 3^{\circ},31$ » $448 + 4^{\circ},40$	Pur. $d^{18} = 0,986$	GUYE et MELIKIAN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{28} + 3^{\circ},85$	Alcool ($p = 19,96$)	RAWITZER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{23} + 2^{\circ},33$ $[\alpha]_D^{25,4} + 1^{\circ},98$	Pur.	GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).
	$[\alpha]_D + 3^{\circ}$		ÉTAIX et FREUNDLER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XVII, p. 806; 1897].
β.-Méthyladipate dimé- thylique. $C^9H^{16}O^4 =$ $\begin{array}{c} CH^3 \cdot CH \cdot CH^2 \cdot COOCH^3 \\ \\ CH^3 \cdot CH \cdot CH^2 \cdot COOCH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D + 0^{\circ},6$	Pur. $d^{18} = 1,008$	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_{589}^{17} + 3^{\circ},18$ » $D + 3^{\circ},64$ » $533 + 4^{\circ},65$ » $489 + 5^{\circ},30$ » $448 + 6^{\circ},38$	Pur. $d^{17} = 1,050$	GUYE et MELIKIAN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{24} + 5^{\circ},91$	Alcool ($p = 15,58$)	RAWITZER (<i>loc. cit.</i>).
β.-Méthyladipate di- (n)-propylique. $C^{13}H^{24}O^4 =$ $\begin{array}{c} CH^3 \cdot CH \cdot CH^2 \cdot COOCH^2C^2H^5 \\ \\ CH^3 \cdot CH \cdot CH^2 \cdot COOCH^2C^2H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 0^{\circ},2$ + $0^{\circ},6$ + $1^{\circ},9$	Pur. $d^{20} = 0,964$ Alcool ($c = 5,4$) Sulf. de carb. ($c = 5,27$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i>).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1017

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_{D^{16,5}}^{16,5} + 1^{\circ}, 88$ $\text{» } _D + 2^{\circ}, 19$ $\text{» }_{533} + 2^{\circ}, 87$ $\text{» }_{489} + 3^{\circ}, 50$ $\text{» }_{448} + 4^{\circ}, 28$	Pur. $d^{16,5} = 0,978$	GUYE et MELIKIAN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{22} + 4^{\circ}, 53$ $[\alpha]_D^{21} + 4^{\circ}, 15$	Alcool ($p = 23,60$) Id. ($p = 40,46$)	RAWITZER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{23} + 2^{\circ}, 35$ $[\alpha]_D^{20,4} + 2^{\circ}, 22$	Pur.	GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>loc. cit.</i>).
β.-Méthyladipate di- <i>i</i> -propylique. $C^{12}H^{24}O^4 =$ $CH^3.CH.CH^2.CO OCH:(CH^3)^2$ $ $ $CH^3.CH^2.CO OCH:(CH^3)^2$	$[\alpha]_{D^{16}}^{16} + 4^{\circ}, 40$ $\text{» } _D + 6^{\circ}, 54$ $\text{» }_{533} + 7^{\circ}, 10$ $\text{» }_{489} + 7^{\circ}, 94$ $\text{» }_{448} + 9^{\circ}, 42$	Pur. $d^{16} = 1,034$	GUYE et MELIKIAN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{21} + 7^{\circ}, 66$	Alcool ($p = 10,93$)	RAWITZER (<i>loc. cit.</i>).
β.-Méthyladipique (acide). $C^7H^{12}O^4 =$ $CH^3.CH.CH^2.CO OH$ $ $ $CH^3.CH^2.CO OH$	$[\alpha]_D + 8^{\circ}, 42$ $[\alpha]_D^{20} + 7^{\circ}, 89$	Eau ($c = 2,46$) Alcool ($p = 4,06$)	MANASSE et RUPE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 1820; 1894). RAWITZER (<i>loc. cit.</i>).
β.-Méthyladipo- <i>o</i> -tolui- dide. $C^{21}H^{26}Az^2O^2 =$ $C^7H^{10}O^2(AzH.C^6H^4.CH^3)^2$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{28} + 58^{\circ}, 29$	Ac. acétique ($p = 0,35$)	RAWITZER (<i>loc. cit.</i>).
Id. <i>m</i> . (1) (3)	$[\alpha]_D^{21} + 11^{\circ}, 03$	Id. ($p = 1,52$)	
Id. <i>p</i> . (1) (4)	$[\alpha]_D^{21} + 35^{\circ}, 91$	Id. ($p = 1,57$)	
Méthylbrucinium azotate de . $(C^{23}H^{26}Az^2O^4)CH^3O.AzO^2$	$[\alpha]_D^{23} - 6^{\circ}, 4$	Eau ($c = 4,71$)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> t. XII, p. 489; 1893).
Méthylbrucinium (chlorure de). $(C^{23}H^{26}Az^2O^4)CH^3Cl$	$[\alpha]_D - 6^{\circ}, 5$	Eau ($c = 4,445$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Méthylbrucinium (hydroxyde de). $(C^{23}H^{26}Az^2O^4)CH^2OH$	$[\alpha]_D^{25} - 7^{\circ}, 3$	Eau ($c = 4,26$)	<i>Id.</i>
Méthylbrucinium (sulfate de). $[(C^{23}H^{26}Az^2O^4)CH^2]^2SO^4$	$[\alpha]_D^{25} - 6^{\circ}, 3$	Eau ($c = 4,57$)	<i>Id.</i>
β-Méthylbutylène- diamine. $C^3H^{14}Az^2 = CH^3.CH.CH^2.AzH^2$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH^2.CH^2.AzH^2$	$[\alpha]_D + 30^{\circ}, 5$	Alcool	ETAIX et FREUNDLER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XVII, p. 807; 1897).
Méthylcamphocarbonate éthylque. $C^{14}H^{22}O^3 =$ $\begin{array}{c} CH^3 \\ \\ C^4H^{14} \begin{array}{l} \diagup C \\ \quad \diagdown \\ CO \quad COO C^2H^5 \end{array} \end{array}$	$[\alpha]_D + 13^{\circ}, 8$	Alcool ($c = 11,9$)	MINGUIN (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. II, p. 283; 1891).
Méthylcamphocarbonate méthylque. $C^{13}H^{20}O^3 =$ $\begin{array}{c} CH^3 \\ \\ C^4H^{14} \begin{array}{l} \diagup C \\ \quad \diagdown \\ CO \quad COO CH^3 \end{array} \end{array}$	$[\alpha]_D + 17^{\circ}, 25$	Alcool ($c = 11,2$)	<i>Id.</i> , p. 281.
Méthylcamphorimine. $C^{11}H^{19}Az = C^4H^{14} \begin{array}{l} \diagup CH^2 \\ \quad \diagdown \\ C : Az.CH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{22,5} - 23^{\circ}, 6$	Pur. $d^{22,5} = 0,9226$	FORSTER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXI, p. 194; 1897).
Méthylcamphre. Voir Camphre méthylé.			
Méthylcincholoïfonate diéthylique (iodo- méthylate de). $[C^4H^{19}(CH^3)AzO^4(C^2H^5)^2]CH^3I$	$[\alpha]_D - 43^{\circ}, 2$	Eau	SKRAUP (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XVII, p. 365; 1896).
<i>Id.</i> (isomère).	$[\alpha]_D - 89^{\circ}, 0$	Eau	

Méthylcocaïne (chlorhydrate de). Voir Benzoylcgonine éthylique (chlorh. de).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1019

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Méthylcodéine (iodure de). $(C^{19}H^{21}AzO^3)CH^3I$	$[\alpha]_D^{17} - 81^{\circ},9$	Alcool ($c = 1,14$)	KNORR (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 1149; 1891).
Méthylcodéine (sulfate de). $(C^{19}H^{21}AzO^3CH^3)_2SO^4 + 4H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 130^{\circ},1$	Eau ($c = 5$)	HESSER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXII, p. 215; 1884).
<i>n.</i> - Méthylconicine. $C^8H^{16}Az(CH^3)$	$[\alpha]_D^{24,3} + 81^{\circ},23$	Pur. $d_4^{24,3} = 0,8318$	WOLFFENSTEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 2614; 1894).
Méthylcyclohexanol (bromure de). $C^7H^{13}Br =$ $CH^3.CH \begin{array}{c} \swarrow CH^2-CH^2 \\ \searrow CH^2-CH-Br \end{array} CH^2$	$[\alpha]_D^{19} + 4^{\circ},50$	Pur. $d_4^{19} = 1,2789$	ZELINSKY (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 1532; 1897).
Méthylcyclohexanone. $C^7H^{12}O =$ $CH^3.CH \begin{array}{c} \swarrow CH^2-CH^2 \\ \searrow CH^2-CO \end{array} CH^2$ (de pulégone) (d'isopulégone)	$[\alpha]_D^{20} + 13^{\circ},15$	Pur. $d_4^{20} = 0,9071$	TIMMANN et SCHMIDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 23; 1897).
	$[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ},05$	Pur. $d_4^{20} = 0,9115$	
Méthyl-desmotroposantonine. Voir -santonine (Méthyl-desmotropo-).			
Méthylecgonine (chlor- hydrate de). $(C^{16}H^{17}AzO^3)HCl$	$[\alpha]_D + 20^{\circ},8$	Eau ($c = 9,6$)	LIEBERMANN et GIESSEL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 511; 1890).
Méthylènerhamnonique (lactone). $C^6H^8(CH^3)O^3$	$[\alpha]_D - 85^{\circ},4$	Eau ($c = 3,91$)	WEBER et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCIX, p. 325; 1897).
Méthylènesaccharique (acide). $C^7H^{10}O^8$	$[\alpha]_D + 118^{\circ},5$ (moy.)	Eau ($c = 2,36$)	HENNEBERG et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCII, p. 42; 1896).

Méthyléthylacétique (acide). Voir **Valérique** (acide).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
$\beta\beta$.-Méthyléthylpropionate hexylique. $C^{12}H^{24}O^2 = CH^2 \cdot CH(C^2H^4) \cdot CH^2 \cdot COO(C^6H^{12})$	$[\alpha]_D^{15} + 12^\circ, 86$	Pur. $d^{15} = 0,867$	VAN ROMBURGH (<i>Rec. Tr. chim. d. P. B.</i> , t. V, p. 221; 1886).
$\beta\beta$.-Méthyléthylpropionique (acide). $C^6H^{12}O^2 = CH^2 \cdot CH(C^2H^4) \cdot CH^2 \cdot COOH$	$[\alpha]_D^{15} + 8^\circ, 92$	Pur. $d^{15} = 0,930$	<i>Id.</i>
$\beta\beta$.-Méthyléthylpropylique (alcool). $C^6H^{14}O = CH^2 \cdot CH(C^2H^4) \cdot CH^2 \cdot CH^2 \cdot OH$	$[\alpha]_D^{15} + 8^\circ, 2$	Pur. $d^{15} = 0,829$	<i>Id.</i>
Méthyléthylpropylméthane. Voir Éthylamyle.			
α.-Méthylgalactoside. $C^6H(CH^3)O^6 + H^2O$	$[\alpha]_D^{20} + 179^\circ, 3$	Eau ($p = 9,12$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1155; 1895).
β.-Id.	0 $[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 6$	Eau ($p = 10$) Eau saturée de borax ($p = 8,5$)	[E. FISCHER et BEENSCH (<i>Id.</i> , t. XXVII, p. 2481; 1894).]
Méthylglucoheptoside. $C^7H^{13}(CH^3)O^7$	$[\alpha]_D^{20} - 74^\circ, 5$	Eau ($p = 10,06$)	<i>Id.</i> , p. 1157.
α.-Méthylglucoside. $C^6H^{11}(CH^3)O^6$ [de <i>D</i> .-glucose]	$[\alpha]_D + 157^\circ, 5$ $[\alpha]_D + 158^\circ, 2$ $+ 157^\circ, 6$	Eau ($p = 10,01$) Eau ($p = 1$) <i>Id.</i> ($p = 8$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 2106; 1893).
[de <i>L</i> .-glucose]	$[\alpha]_D - 156^\circ, 9$	Eau ($c = 5$)	ALBERDA VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XIII, p. 185-1894)
β.-Id. $C^6H^{11}(CH^3)O^6 + \frac{1}{2}H^2O$ [de <i>D</i> .-glucose]	$[\alpha]_D - 32^\circ, 25$ $- 31^\circ, 85$	Eau ($p = 1$) <i>Id.</i> ($p = 8$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1152; 1895).
α.-Méthylglucoside tétranitré. $C^6H^7(CH^3)(AzO^2)^4O^6$	$[\alpha]_D^{20} + 140^\circ$	Alcool ($c = 6,2$)	ALB. VAN EKENSTEIN (<i>loc. cit.</i>) WILL et LENZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 80; 1898).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1021

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Méthylhexylcarbinol. $C^8H^{18}O = CH^2.CH(OH).CH^2.CH^2.CH<\begin{smallmatrix} CH^3 \\ C^2H^5 \end{smallmatrix}$	$[\alpha]_D^{24} + 4^\circ, 69$	Pur. $d^{24} = 0,818$	M ^{lle} WELT [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. VI, p. 135; 1895].
Méthylhexylcétone. $C^8H^{16}O = CH^3.CO.[CH^2]^2CH(CH^3).C^2H^5$	$[\alpha]_D^{21} + 5^\circ, 06$ $[\alpha]_D^{21} + 4^\circ, 41$	Pur. $d^{19} = 0,8174$	<i>Id.</i>
Méthylhydroxycampho-carbonique (acide). $C^{12}H^{20}O^4 = C^8H^{11}<\begin{smallmatrix} CH(CH^3)COOH \\ COOH \end{smallmatrix}$	$[\alpha]_D + 26^\circ, 31$		HALLER et MINOUIN (<i>C. R.</i> t. CXVIII, p. 690; 1896).
d.-Méthylmannoside. $C^6H^{11}(CH^3)O^6$	$[\alpha]_D + 82^\circ, 5$ $+ 79^\circ, 2$ $+ 87^\circ, 3$ $[\alpha]_D^{20} + 79^\circ, 2$	Eau ($p = 1$) Id. ($p = 8$) Alcool ($p = 1$) Eau ($p = 8$)	ALB. VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 223; 1896). E. FISCHER et BRENSCH (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 2928; 1896).
l.-Id.	$[\alpha]_D^{20} - 79^\circ, 4$	Eau ($p = 8$)	
d.-Méthylmannoside tétranitré. $C^6H^7(CH^3)(AzO^2)^4O^6$	$[\alpha]_D^{20} + 77''$	Alcool ($c = 2,5$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 80; 1898).
Méthylmorphiméthine. Voir Méthocodéine.			
Méthylmorphonium (azotate de). $(C^{17}H^{19}AzO^2.CH^3)AzO^3$	$[\alpha]_D^{25} - 77^\circ, 4$ $- 78^\circ, 2$ $- 82^\circ, 0$ $- 82^\circ, 9$ $- 88^\circ, 1$	Eau ($c = 0,603$) Id. ($c = 0,905$) Id. ($c = 1,21$) Id. ($c = 1,81$) Id. ($c = 3,62$)	HÄDRICH (<i>Zelts. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 485; 1893).
Méthylmorphonium (chlorure de). $(C^{17}H^{19}AzO^2.CH^3)Cl$	$[\alpha]_D^{25} - 83^\circ, 5$ $- 84^\circ, 4$ $- 88^\circ, 5$ $- 89^\circ, 4$ $- 95^\circ, 1$	Eau ($c = 0,559$) Id. ($c = 0,839$) Id. ($c = 1,12$) Id. ($c = 1,68$) Id. ($c = 3,36$)	<i>Id.</i>
Méthylmorphonium (hydroxyde de). $(C^{17}H^{19}AzO^2.CH^3)OH$	$[\alpha]_D^{25} - 26^\circ, 8$	Eau ($c = 0,79$ à 1,585)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Méthylmorphonium (iodure de). (C ¹¹ H ¹⁰ AzO ³ .CH ³)I	[α] _D ²⁵ — 65°, 6 — 69°, 1 — 70°, 3 — 74°, 7	Eau (c = 0,7 à 1,7) Id. (c = 1,42) Id. (c = 2,135) Id. (c = 4,27)	<i>Id.</i>
Méthylmorphonium (sulfate de). (C ¹¹ H ¹⁰ AzO ³ .CH ³) ² SO ⁴	[α] _D ²⁵ — 80°, 4 — 81°, 3 — 86°, 2 — 86°, 8	Eau (c = 0,58) Id. (c = 0,87) Id. (c = 1,16) Id. (c = 1,74)	<i>Id.</i>
Méthylpelletière (chlorhydrate de). (C ⁹ H ¹¹ AzO)HCl	[α] _D + 22°	Eau	TANRET (<i>C. R.</i> , t. XC, p. 695; 1880).
Méthylpipéridine. Voir Pipécoline.			
Méthylpropylcarbinol C ³ H ¹² O = CH ³ .CH(OH).C ³ H ⁷	[α] _D ¹⁹ — 2°, 05 [α] _D ¹⁷ — 1°, 83	Pur.	GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).
Méthylpropylcarbinol (acétine du). C ³ H ¹⁴ O ² = CH ³ .CH[O.C ³ H ⁷ O].C ³ H ⁷	[α] _D — 4°, 06	Pur. d = 0,962	LE BEL et GUYE et CHAVANNE (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 454; 1895).
Méthylpropylcarbinol (butyrine du). C ³ H ¹⁴ O ² = CH ³ .CH[O.C ⁴ H ⁷ O].C ³ H ⁷	[α] _D — 8°, 25	Pur. d = 0,889	<i>Id.</i>
Méthylpropylcarbinol (chloracétine du) C ³ H ¹³ ClO ² = CH ³ .CH[O.C ³ H ⁷ ClO].C ³ H ⁷	[α] _D ²¹ — 0°, 34 [α] _D ²⁹ — 0°, 24	Pur.	GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>loc. cit.</i>).
Méthylpropylcarbinol (chlorhydrine du). C ³ H ¹¹ Cl = CH ³ .CHCl.C ³ H ⁷	[α] _D ²³ + 2°, 89 » _D + 3°, 13 » ₅₃₃ + 4°, 47 » ₄₈₉ + 5°, 23 » ₄₄₈ + 6°, 21 [α] _D ¹⁹ + 2°, 84 [α] _D ¹⁷ + 2°, 79	Pur. d ²³ = 0,851 Pur	GUYE et MELIKIAN (<i>C. R.</i> , t. CXXIII, p. 1291; 1896). [Voir Table XVII (I. E.).] GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>loc. cit.</i>).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1023

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Méthylpropylcarbinol (propionine du). $C^8H^{16}O^2 =$ $CH^3 \cdot CH[O \cdot C^3H^5O] \cdot C^3H^5$	$[\alpha]_D - 8^{\circ}, 55$	Pur. $d = 0,895$	LE BEL (<i>loc. cit.</i>).
Méthylrhamnoside. $C^6H^{11}(CH^3)O^5$	$[\alpha]_D^{20} - 62^{\circ}, 4$	Eau ($p = 9,5$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1159; 1895).
Méthylsalicylidène- camphre. $C^{18}H^{22}O^2 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} C = CH \cdot C^6H^4 \cdot OCH^3 \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D + 424^{\circ}, 81$	Toluène ($c = 6,75$)	HALLER (<i>Dict. de Würtz</i> , 2 ^e Suppl., t. I, p. 903).
Méthylsorboside. $C^6H^{11}(CH^3)O^6$	$[\alpha]_D^{20} - 88^{\circ}, 9$ $- 88^{\circ}, 5$	Eau ($p = 8,19$) Id. ($p = 9,12$)	E. FISCHER (<i>loc. cit.</i> , p. 1160).
Méthylstrychnium (azotate de). $(C^{21}H^{22}Az^2O^2 \cdot CH^3)AzO^3$	$[\alpha]_D^{25} - 1^{\circ}, 7$	Eau ($c = 4,11$)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 488; 1893).
Méthylstrychnium (chlorure de). $(C^{21}H^{22}Az^2O^2 \cdot CH^3)Cl$	$[\alpha]_D^{25} - 1^{\circ}, 8$	Eau ($c = 3,845$)	<i>Id.</i>
Méthylstrychnium (iodure de). $(C^{21}H^{22}Az^2O^2 \cdot CH^3)I$	$[\alpha]_D^{25} - 1^{\circ}, 47$	Eau ($c = 4,76$)	<i>Id.</i>
Méthylstrychnium (sulfate de). $(C^{21}H^{22}Az^2O^2 \cdot CH^3)^2SO^4$	$[\alpha]_D^{25} - 1^{\circ}, 75$	Eau ($c = 3,97$)	<i>Id.</i>

Méthyltartride. Voir Tartride méthylique.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
α -Méthylxyloside. $C^5H^9(CH^2)O^5$	$[\alpha]_D^{20} + 153^{\circ}, 2$	Eau ($p = 9, 29$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1158; 1895).
β -Id.	$[\alpha]_D^{20} - 65^{\circ}, 85$	Eau ($p = 9, 21$)	
Morphine. $C^{17}H^{19}AzO^3 + H^2O$	$[\alpha]_D^{25} - 67^{\circ}, 5$ — $70^{\circ}, 23$ — $71^{\circ}, 0$	Eau + 2 Na OH ($c = 2$) Eau + 10 Na OH ($c = 2$) Id. ($c = 5$)	HESSER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 190; 1875).
	$[\alpha]_D^{20} - 140^{\circ}, 5$ (moy.)	Alcool ($c = 1$ à $1, 8$)	TYKOCINER (<i>Inaug. Dissert.</i> Freiburg; 1882).

Action des acides en solutions aqueuses.

$$[c = 1, 8] [t = 20^{\circ}]$$

n molécules acide pour 1 molécule base.

n .	ACIDE								
	chlor- hydrique.	azotique.	formique.	acétique.	sulfurique.	oxalique.	phospho- rique.	arsénique.	citrique.
0,5	"	"	"	"	$-128^{\circ}, 2$	$-127^{\circ}, 7$	"	"	"
0,67	"	"	"	"	"	"	"	"	$-128^{\circ}, 0$
1	$-128^{\circ}, 2$	$-128^{\circ}, 4$	$-128^{\circ}, 8$	$-129^{\circ}, 1$	$-128^{\circ}, 3$	$-127^{\circ}, 6$	$-128^{\circ}, 4$	$-128^{\circ}, 4$	$-128^{\circ}, 0$
2	$-127^{\circ}, 5$	$-128^{\circ}, 3$	$-128^{\circ}, 7$	$-129^{\circ}, 1$	$-128^{\circ}, 2$	$-127^{\circ}, 6$	$-128^{\circ}, 1$	$-128^{\circ}, 6$	$-127^{\circ}, 8$
3	$-127^{\circ}, 5$	$-128^{\circ}, 1$	$-128^{\circ}, 8$	$-129^{\circ}, 0$	$-128^{\circ}, 1$	$-127^{\circ}, 5$	$-128^{\circ}, 1$	$-128^{\circ}, 5$	$-127^{\circ}, 8$
4	$-127^{\circ}, 4$	$-128^{\circ}, 1$	$-128^{\circ}, 8$	$-128^{\circ}, 7$	"	"	"	"	$-127^{\circ}, 7$
6	$-126^{\circ}, 5$	$-128^{\circ}, 1$	$-128^{\circ}, 5$	$-128^{\circ}, 7$	$-123^{\circ}, 2$	$-127^{\circ}, 4$	$-127^{\circ}, 6$	$-128^{\circ}, 3$	$-127^{\circ}, 5$
8	"	$-127^{\circ}, 7$	"	"	"	"	"	"	"
10	$-126^{\circ}, 6$	"	$-128^{\circ}, 2$	$-128^{\circ}, 5$	$-122^{\circ}, 7$	$-126^{\circ}, 3$	$-126^{\circ}, 8$	$-127^{\circ}, 7$	$-127^{\circ}, 0$
15	"	"	"	"	"	$-126^{\circ}, 3$	"	"	"
20	$-124^{\circ},$	"	$-128^{\circ}, 2$	$-128^{\circ}, 5$	"	"	$-125^{\circ}, 8$	$-127^{\circ}, 1$	$-126^{\circ}, 8$
30	"	"	$-128^{\circ}, 1$	$-128^{\circ}, 7$	"	"	$-125^{\circ}, 0$	$-126^{\circ}, 9$	$-126^{\circ}, 2$
60	"	"	"	"	$-114^{\circ}, 3$	"	"	"	"

TYKOCINER (*loc. cit.*).

Morphine (acétate de). $Mo.C^2H^4O^2 + 3H^2O$	$[\alpha]_D - 100^{\circ}, 4$ — $98^{\circ}, 9$ $[\alpha]_D - [69, 0 + 3, 32c]$ Eau ($c = 1$ à $2, 5$)	Alcool absolu ($c = 1, 2$) Alc. [$d = 0, 865$] ($c = 0, 97$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 77; 1873).
---	---	---	--

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1025

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Morphine (azotate de). <i>Mo.</i> Az O ³ H	$[\alpha]_D^{25} - 106^{\circ}, 2$ — $105^{\circ}, 8$ — $104^{\circ}, 9$ — $104^{\circ}, 6$ — $103^{\circ}, 7$	Eau ($c = 0,4$ à $0,5$) Id. ($c = 0,87$) Id. ($c = 1,06$) Id. ($c = 1,74$) Id. ($c = 3,48$)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893).
Morphine (α.-bromocamphosulfonate de). <i>Mo.</i> (C ¹⁰ H ¹¹ Br O SO ³ H)	$[\alpha]_D - 16^{\circ}, 9$ — $16^{\circ}, 7$	Eau ($c = 0,99$) Id. ($c = 1,99$)	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 206; 1893).
Morphine (chlorhydrate de). <i>Mo.</i> H Cl + 3 H ² O	$[\alpha]_D^{22,5} - [100,67 - 1,14c]$ Eau ($c = 1$ à 4) $[\alpha]_D^{22,5} - 94^{\circ}, 31$	Eau + 10 H Cl ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 190; 1875).
	$[\alpha]_D^{25} - 116^{\circ}$ — $113^{\circ}, 7$ — $113^{\circ}, 4$ — $111^{\circ}, 8$	Eau ($c = 0,4$ à $0,8$) Id. ($c = 1,07$) Id. ($c = 1,61$) Id. ($c = 3,22$) (anhydre)	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
Morphine (d.-phénylglycolate de). <i>Mo.</i> C ⁶ H ⁵ . CH(OH) CO OH	$[\alpha]_D^{25} - 84^{\circ}, 4$ — $83^{\circ}, 5$ — $82^{\circ}, 6$ — $82^{\circ}, 4$ — $81^{\circ}, 8$	Eau ($c = 0,55$) Id. ($c = 0,7$ à $1,1$) Id. ($c = 1,46$) Id. ($c = 2,185$) Id. ($c = 4,37$)	<i>Id.</i>
Morphine (sulfate de). <i>Mo.</i> SO ⁴ H ² + 5 H ² O	$[\alpha]_D^{22,5} - [100,47 - 0,96c]$ Eau ($c = 1$ à 4) $[\alpha]_D^{25} - 112^{\circ}, 0$ — $110^{\circ}, 2$ — $109^{\circ}, 3$ — $109^{\circ}, 0$ — $106^{\circ}, 9$	Eau ($c = 0,42$) Id. ($c = 0,84$) Id. ($c = 1,11$) Id. ($c = 1,67$) Id. ($c = 3,34$) (anhydre)	HESSE (<i>loc. cit.</i>). HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
Morphine (trichloroacétate de). <i>Mo.</i> CCl ³ . CO OH	$[\alpha]_D^{25} - 83^{\circ}, 4$ — $82^{\circ}, 5$ — $82^{\circ}, 1$ — $80^{\circ}, 9$ — $80^{\circ}, 9$ — $79^{\circ}, 6$	Eau ($c = 0,56$) Id. ($c = 0,75$) Id. ($c = 1,12$) Id. ($c = 1,50$) Id. ($c = 2,24$) Id. ($c = 4,48$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Morphine-(2)-quinoline (sulfate de). (C ²⁶ H ²⁴ Az ² O ³) ² SO ⁴ H ² + 3 H ² O	[α] _D - 66°, 46	Eau + 0,7 % H Cl (c = 3,08)	MAUTHNER in COHN (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIX, p. 113; 1898).
Mycoctonine. (azotate de). (C ²¹ H ³¹ Az ² O ⁶)AzO ³ H	[α] _D + 29°, 4		DRAGENDORFF et SPOHN (<i>Pharm. Zeit. f. Russl.</i> , t. XXIII; 1884).

Mycose. Voir Tréhalose.

Napelline. Voir Isoaconitine.

Naphtol camphré. Voir Camphré (naphtol).

Naphtylmalimide. Voir Malonaphtile.

Narcotine. C ²² H ²³ AzO ¹	[α] _D ^{22,5} - 185°, 0	Alcool 97 % (c = 0,74)	Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 192; 1875). [Bouchardat (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. IX; 1843).] DOTT (<i>Pharm. J. Trans.</i> (3 ^e s.), t. XIV, p. 581; 1884).
	- 191°, 5	1 vol. alc.	
	- 207°, 35	+ 2 chlorof. (c = 2)	
		Chloroforme (c = 2 à 5)	
	[α] _D ^{22,5} + 50°, 0	Eau + 2 H Cl (c = 2 à 5)	Id., p. 193.
	+ 104°, 5	Alcool 80 % + 2 H Cl (c = 2)	
	[α] _D - 229° + 62°	Benzène. Id. avec ac. oxalique	
Narcotine (tartrate de). (C ²² H ²³ AzO ¹)C ⁴ H ⁶ O ⁶	[α] _D - 65°, 29	Alcool 97 % (c = 0,54)	HAMMERSCHMIDT (<i>Inaug. Dissert.</i> , Berlin; 1889).
Naringine. C ²¹ H ²⁶ O ¹¹ + 4 H ² O	[α] _D - 84°, 5 - 87°, 6	Eau (c = 2,046) Alc. abs. (c = 7,30) (anhydre)	WILL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> t. XX, p. 296; 1887).

Néocamphylamine. Voir -camphylamine (Néo-).

Nicotine. $C^{10}H^{14}Az^2$ 1° *Nicotine pure* (Raie D).

$$[\alpha]_D^{18,2} - 160^{\circ},96 \quad (d_4^{18,2} = 1,0184)$$

$$[\alpha]_D^{20} - 161^{\circ},55 \quad (d_4^{20} = 1,0110)$$

$$[\alpha]_D^{25} - 161^{\circ},96 \quad (d_4^{25} = 1,0037)$$

LANDOLT (*Lieb. Ann.*, t. CLXXXIX, p. 311; 1877).

$$[\alpha]_D^{18} - 162^{\circ},77$$

NASINI et PEZZOLATO (*R. C. dei Lincei* (5^e s.), t. I (2^e sem.), p. 332; 1892).

$$[\alpha]_D^{20} - 162^{\circ},84 \quad (d_4^{20} = 1,0107)$$

GENNARI (*Gazz. chim. ital.*, t. XXV (II), p. 252; 1895).

$$[\alpha]_D^{25} - 164^{\circ},00 \quad (d_4^{25} = 1,0105)$$

HEIN (*Inaug.-Dissert.*, Berlin; 1896).

$$[\alpha]_D^{25} - 164^{\circ},91 \quad (d_4^{25} = 1,0095)$$

PRIBRAM et GLÜCKSMANN (*Monatsh. f. Ch.*, t. XVIII, p. 321, 1897).2° *Dissolutions aqueuses* (Raie D).

$$[\alpha]_D^{20} - [115,019 - 1,70607q + \sqrt{2140,8 - 108,867q + 2,5572q^2}]$$

$$q = 10 \text{ à } 91.$$

LANDOLT (*loc. cit.*).

$$[\alpha]_D^{20} - 80^{\circ},18 \quad (p = 34,395)$$

$$- 94^{\circ},61 \quad (p = 66,902)$$

GENNARI (*loc. cit.*).

$p = 20,17.$	IMMÉDIAT.	APRÈS 12 ^h .	APRÈS 18 ^h .	APRÈS 48 ^h .
$[\alpha]_D^{20} = -87^{\circ},81$		$-93^{\circ},13$	$-96^{\circ},55$	$-96^{\circ},56$
$p = 0,8826.$	1,3244.	2,0125.	4,0289.	
$[\alpha]_D^{20} = -79^{\circ},319$	$-78^{\circ},283$	$-77^{\circ},870$	$-77^{\circ},030$	

PRIBRAM (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XX, p. 1846; 1887).

$p.$	$[\alpha]_D$ $t = 5^{\circ}.$	$[\alpha]_D$ $t = 15^{\circ}.$	$[\alpha]_D$ $t = 20^{\circ}.$
1,06	$-74^{\circ},79$	$-76^{\circ},83$	$-77^{\circ},66$
2,04	$-74^{\circ},74$	$-76^{\circ},35$	$-77^{\circ},32$
3,02	$-74^{\circ},46$	$-76^{\circ},27$	$-77^{\circ},25$
5,70	$-73^{\circ},81$	$-75^{\circ},99$	$-76^{\circ},95$
8,31	$-73^{\circ},07$	$-75^{\circ},76$	$-76^{\circ},84$
10,26	$-72^{\circ},78$	$-75^{\circ},59$	$-76^{\circ},89$
11,21	$-73^{\circ},05$	$-75^{\circ},96$	$-77^{\circ},01$
15,59	$-73^{\circ},39$	$-76^{\circ},18$	$-77^{\circ},59$

HEIN (*loc. cit.*).

$$\begin{aligned}
 [\alpha]_D^{20} &= [164,91 - 2,7672q + 0,000019795q^2] & (q = 0 \text{ à } 27,5) \\
 &- \left[76,346 + \frac{0,10629p}{1 - 0,0098134p} \right] & (p = 71,3 \text{ à } 10,1) \\
 &- [78,524 - 0,4189p + 0,03490p^2] & (p = 9,1 \text{ à } 0,6)
 \end{aligned}$$

PHIBRAM et GLÜCKSMANN (*loc. cit.*)

(Formules calculées d'après les nombres des auteurs.)

3° Autres liquides (Raie D).

Alcool éthylique.	$[\alpha]_D^{20} = [160,83 - 0,2224q]$ $(q = 10 \text{ à } 85)$ LANDOLT (<i>loc. cit.</i>). $[\alpha]_D^{20} = 140^{\circ},81$ $(p = 10,67)$ GENNARI (<i>loc. cit.</i>).
Alcool méthylique.	$[\alpha]_D^{20} = 130^{\circ},43$ $(p = 9,76)$ $- 131^{\circ},61$ $(p = 18,96)$ <i>Id.</i>
Alcool <i>n.</i> -propylique.	$[\alpha]_D^{20} = [162,275 - 0,1265q - 0,000055q^2]$ $(q = 11,5 \text{ à } 98,2)$ HEIN (<i>loc. cit.</i>).
Éther éthylique.	$[\alpha]_D^{20} = [164,631 - 0,02929q]$ $(q = 15,75 \text{ à } 94,3)$ <i>Id.</i>
Acétone.	$[\alpha]_D^{20} = [163,68 - 0,000000057q^2]$ $(q = 6 \text{ à } 80)$ $- [166,81 - 0,0420q]$ $(q = 80 \text{ à } 97)$ <i>Id.</i> (Formules calculées d'après les nombres de l'auteur.)
Benzène.	$[\alpha]_D^{20} = 162^{\circ},77$ $(c = 15,985)$ $- 161^{\circ},65$ $(c = 43,357)$ NASINI et PEZZOLATO (<i>loc. cit.</i>). $[\alpha]_D^{20} = 159^{\circ},40$ $(p = 20,10)$ GENNARI (<i>loc. cit.</i>). $[\alpha]_D^{20} = [164,32 - 0,0030q]$ $(q = 15 \text{ à } 74,5)$ $- [166,01 - 0,0256q]$ $(q = 74,5 \text{ à } 91,5)$ HEIN. (Formules calculées d'après les nombres de l'auteur.)
Aniline.	$[\alpha]_D^{20} = [160,64 - 0,1056q + 0,000645q^2]$ $(q = 15 \text{ à } 94)$ <i>Id.</i>
Toluidine.	$[\alpha]_D^{20} = [162,97 - 0,1114q + 0,000462q^2]$ $(q = 15 \text{ à } 95)$ <i>Id.</i>

4^e Dispersion.

$t = 20^{\circ}\text{C.}$	ROUGE. $\lambda = 660\mu\mu.$	D. $\lambda = 589\mu\mu.$	VERT. $\lambda = 527\mu\mu.$	BLEU CLAIR. $\lambda = 489\mu\mu.$	BLEU FONCÉ. $\lambda = 448\mu\mu.$
Pur. $d_4^{20} = 1,0107$	-123,37	-162,84	-209,78	-250,71	-317,79
Eau. { $p = 34,395$	-59,49	-80,18	-103,31	-126,73	-160,25
{ $p = 66,902$	-70,52	-94,61	-121,62	-146,42	-178,11
Alc. éthyl. $p = 10,67$	-104,47	-140,81	-178,78	-210,28	-280,47
Alc. méthyl. { $p = 9,76$	-98,23	-130,43	-167,67	-205,80	-248,60
{ $p = 18,96$	-99,46	-131,61	-170,67	-206,65	-266,10
Benzène. $p = 20,10$	-118,80	-159,40	-210,32	-229,39	"

GENNARI (*loc. cit.*).Aniline ($p = 7$ à 85) $[\alpha]_D \times 0,75$ " $[\alpha]_D \times 1,15$ $[\alpha]_D \times 1,57$ $[\alpha]_D \times 1,85$ HEIN (*loc. cit.*).

[Voir Table XVII (I.E)].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Nicotine (acétate de). ($\text{C}^6\text{H}^{14}\text{Az}^2$) $\text{C}^2\text{H}^4\text{O}^2$	$[\alpha]_D^{20} + 13^{\circ}, 81$	Eau ($p = 4,856$)	SCHWEBEL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XV, p. 2852; 1882).
	+ $14^{\circ}, 75$	Id. ($p = 11,087$)	
	+ $17^{\circ}, 10$	Id. ($p = 23,002$)	
	$[\alpha]_D^{20} - 72^{\circ}, 21$	Pur. $d_4^{20} = 1,0441$	NASINI et PEZZOLATO (<i>R. C. dei Lincei</i> (2 ^e s.), t. I (2 ^e sem.), p. 332; 1892).
	$[\alpha]_D^{20} - 65^{\circ}, 27$	Alcool ($c = 12,97$)	
	- $58^{\circ}, 94$	Id. ($c = 51,12$)	
	$[\alpha]_D^{20} - 80^{\circ}, 07$	Benzène ($c = 7,21$)	
(Voir la suite au verso.)	- $80^{\circ}, 67$	Id. ($c = 12,19$)	
	- $80^{\circ}, 73$	Id. ($c = 13,86$)	

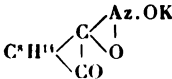
	<i>p</i> .	<i>d</i> ₄ ²⁰ .	ROUGE $\lambda = 666\mu$.	D. $\lambda = 589\mu$.	VERT. $\lambda = 533\mu$.	BLEU CLAIR. $\lambda = 486\mu$.	BLEU FONCÉ. $\lambda = 448\mu$.
Nicotine (1 mol.)	100	1,0549	-55,63	-74,18	-95,22	-120,30	-143,54
Ac. acétiq. (1 mol.)	82,81	1,0923	-11,79	-16,00	-20,27	"	"
+ (100 - <i>p</i>) Eau	81,26	1,0965	-9,20	-12,57	-16,83	-21,99	-26,68
$t = 20^\circ$.	78,87	1,0976	-4,13	-5,82	-8,20	-10,92	"
	77,84	1,0993	-1,70	-2,73	-4,39	-6,63	-9,93
	77,45	1,0994	[-0,14]	[-0,64]	[-1,74]	[-3,29]	[-5,87]
	76,39	1,0996	[+0,93]	[+0,62]	0	[-0,89]	"
	76,30	1,0999	[+1,62]	[+1,17]	[+0,88]	0	[-1,67]
	76,23	1,1035	[+7,02]	[+8,85]	[+10,52]	[+11,74]	"
	76,10	1,1295	[+15,04]	[+19,49]	[+24,13]	[+28,60]	[+32,61]
<hr/>							
	53,72	"	+16,44	+21,36	+25,81	+29,05	"
	44,30	"	+14,30	+18,85	+22,83	+26,57	+31,37
	26,48	"	+13,21	+17,35	+21,23	+23,98	"
	24,28	"	+13,00	+16,96	+20,40	+23,50	+25,84

GENNARI [Gazz. chim. ital., t. XXV (II), p. 252; 1895].

Les nombres entre [] ont été calculés à l'aide des rotations données par l'auteur.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Nicotine (azotate de). (C ¹⁰ H ¹⁴ Az ²)AzO ³ H	[α] _D + 12°, 58	Eau (<i>p</i> = 8,34)	CARRARA (R. C. dei Lincei (5 ^e s.), t. II (2 ^e sem.), p. 153; 1893).
Nicotine (bromhydrate de). (C ¹⁰ H ¹⁴ Az ²)HBr	[α] _D + 12°, 17	Eau (<i>p</i> = 9,0)	Id.
Nicotine (chlorhydrate de). (C ¹⁰ H ¹⁴ Az ²)HCl	[α] _D ²⁰ + 14°, 44 + 15°, 77 + 16°, 75 + 20°, 02	Eau (<i>p</i> = 9,99) Id. (<i>p</i> = 19,80) Id. (<i>p</i> = 30,02) Id. (<i>p</i> = 42,87)	SCHWABEL (Ber. d. D. ch. Ges., t. XV, p. 2852; 1882).
		Eau (<i>p</i> = 18,41). Eau (<i>p</i> = 36,85).	
	[α] _D ²⁰ " " " 533 " 589 " 548	+ 12°, 13 + 15°, 45 + 18°, 72 + 21°, 88 + 23°, 84	+ 15°, 21 + 19°, 62 + 24°, 29 + 27°, 92 "
			GENNARI (loc. cit.). [Voir Table XVII (I, E)].

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1031

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.		
Nicotine (propionate de). (C ¹⁰ H ¹⁴ Az ²)C ³ H ⁶ O ²	[α] _D + 12°, 18	Eau (p = 8,74)	CARRARA (<i>loc. cit.</i>).		
Nicotine (sulfate de). (C ¹⁰ H ¹⁴ Az ²) ² SO ⁴ H ²	[α] _D ²⁰ + [19,77 – 0,0591 q] Eau (q = 30 à 90)		SCHWEBEL (<i>loc. cit.</i>).		
	Eau				
	p = 31,42.	p = 35,24.	p = 45,44.		
	[α] ₅₈₉ ²⁰	+ 12°, 19	+ 12°, 49	+ 13°, 07	GENNARI (<i>loc. cit.</i>). [Voir Table XVII (I, E)].
	» D	+ 15°, 66	+ 16°, 00	+ 16°, 54	
	» 533	+ 19°, 20	+ 19°, 46	+ 20°, 51	
	» 489	+ 21°, 82	+ 22°, 48	+ 23°, 00	
	» 448	+ 24°, 74	+ 24°, 90	+ 25°, 87	
Nicotine chloro- benzoylée. C ¹⁰ H ¹⁴ Az ² (C ⁷ H ⁵ O.Cl)	[α] _D – 4°, 7	Alcool	PENNER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 2865; 1894).		
Niquine. C ¹⁰ H ¹⁴ Az ² O	[α] _D – 129°, 02	Alcool (c = 1)	SKRAUP (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIV, p. 434; 1893).		
ψ.-Nitrocamphrate de potassium. C ¹⁰ H ¹⁴ AzO ² K = <div></div>	[α] _D + 205°	Eau (c = 10)	LOWRY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 996; 1898).		
Nitrocamphrate de quinine. Voir Quinine (nitrocamphrate de).					
Nitrocamphrate de sodium. C ¹⁰ H ¹⁴ (AzO ²)ONa	[α] _D + 289°		CAZENEUVE [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XLIX, p. 92; 1888].		
Nitrocamphrate de zinc. [C ¹⁰ H ¹⁴ (AzO ²)O] ² Zn +			<i>Id.</i>		

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Nitromalate diméthyl- lique. $C^6H^9(AzO^2)O^3 =$ $AzO^2.O.CH.CO O CH^3$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH^3.CO O CH^3$	$[\alpha]_D^{20} - 18^{\circ}, 80$	Chlorof. ($c = 4$)	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 257, 1895).
Nitromannitane. $C^8H^{12}(AzO^2)^2O^3$	$[\alpha]_D + 53^{\circ}, 26$		VIGNON (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. II, p. 264; 1874).
Nitromannite. Voir Mannite hexanitrique.			
Nitroxybutyrate i.-buty- lique. $C^8H^{15}AzO^3 =$ $C^2H^5.(AzO^2.O)CH.COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{15} - 43^{\circ}, 2$	Pur. $d^{15} = 1,075$	GUYE et JORDAN (<i>Bull. Soc. chim.</i> , (3 ^e s.), t. XV, p. 496; 1896).
Norisosaccharate diéthyl- lique. $C^{16}H^{18}O^8 = C^4H^8O^4(COOC^2H^5)^2$	$[\alpha]_D + 35^{\circ}, 5$	Eau ($c = 5$)	TIEMANN et HAARMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 1263; 1886).
Norisosaccharique (acide). $C^6H^{10}O^3$	$[\alpha]_D + 41^{\circ}, 2$ (imédiat) $[\alpha]_D + 51^{\circ}, 7$ (après échauff.)	Eau + HCl ($c = 4$)	TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 137; 1894).
Octite. $C^8H^{10}O^4$ (des eaux mères de la sorbite)	$[\alpha]_D^{20} - 3^{\circ}, 42$ $[\alpha]_D^{20} - 10^{\circ}, 0$	Eau Eau avec 20 ^{gr} borax et 15 ^{gr} lessive de soude à 36° pour 5 ^{gr} octite	VINCENT et MEUNIER (<i>C. R.</i> , t. CXXVII, p. 762; 1898).
Oubafate de baryum. $(C^{30}H^{42}O^{13})Ba$	$[\alpha]_D - 46^{\circ}, 67$	Eau	ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. CXXVI, p. 1280; 1898).
Oubafine. $C^{30}H^{40}O^{12} + H^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 33^{\circ}, 8$ $[\alpha]_D - 30^{\circ}, 6$	Eau ($c = 6,5$) Eau ($p = 1$)	Id. (<i>id.</i> t. CVII, p. 1162; 1888). Id. (<i>id.</i> t. CXXVI, p. 346; 1898).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1033

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Ouabaïne (dérivé acétylé de l'). $C^{20}H^{21}(C^2H^3O)^2O^{11}$	$[\alpha]_D - 68^{\circ},5$	Alcool à 85 % ($c = 0,73$)	<i>Id.</i> , p. 165 i.
Oxyacanthine. $C^{18}H^{19}AzO^3$	$[\alpha]_D^{15} + 131^{\circ},6$	Chloroforme ($c = 4$)	HESSE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 3190; 1886).
	$[\alpha]_D^{20} + 174^{\circ},1$	Alcool	POMMERHNE (<i>Arch. d.</i> <i>Pharm.</i> , t. CCXXXIII, p. 127; 1895).
Oxyacanthine (chlor- hydrate de). $(C^{18}H^{19}AzO^3)HCl + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 163^{\circ},6$	Chloroforme ($c = 2$)	HESSE (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{15} + 163^{\circ},82$	Alcool	POMMERHNE (<i>loc. cit.</i>).
Oxy-(α)-amyrine. $C^{30}H^{41}O.OH$	$[\alpha]_D^{15,5} + 108^{\circ},6$	Benzène ($c = 1,65$)	SVENSSON in VESTERBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 3839; 1891).
β -Oxybutyrate d'ammo- nium. $C^4H^7O^3(AzH^4) =$ $CH^3.CH(OH).CH^2.COOAzH^4$	$[\alpha]_D - 16^{\circ},3$		KÜLZ (<i>Zeits. f. Biol.</i> , t. XXIII, p. 329; 1887).
α -Oxybutyrate d'ammo- nium. $C^4H^7O^3(AzH^4) =$ $C^2H^3.CH(OH).COOAzH^4$	$[\alpha]_D - 13^{\circ},9$	Eau ($c = 1,4$)	GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 564; 1895).
β -Oxybutyrate d'argent. $C^4H^7O^3Ag =$ $CH^3.CH(OH).CH^2.CO OAg$	$[\alpha]_D - 8^{\circ},64$	Eau ($p = 1,25$)	KÜLZ (<i>Zeits. f. Biol.</i> , t. XX, p. 165; 1884).
	$[\alpha]_D - 10^{\circ},1$		MINKOWSKI (<i>Arch. f. exp.</i> <i>Pathol.</i> , t. XVIII, p. 35; 1884).
β -Oxybutyrate de sodium. $C^4H^7O^3Na =$ $CH^3.CH(OH).CH^2.COONa$	$[\alpha]_D - 15^{\circ},0$		<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D - 13^{\circ},93$	Eau ($p = 20,9$)	DEICHMÜLLER, SZYMANSKI et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXXVIII, p. 92; 1885).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1035

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> .- <i>α</i> .-Oxybutyrate <i>n</i> .-octylique. $C^{12}H^{24}O^3 =$ $C^2H^3.CH(OH).COOC^8H^{17}$	$[\alpha]_D^{18} - 5^{\circ}, 3$	Pur. $d^{18} = 0,914$	<i>Id.</i> , p. 485.
<i>l</i> .- <i>α</i> .-oxybutyrate (Acétyl-) <i>n</i> .-butylique. $C^{14}H^{18}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^2H^3O).$ $COO(CH^2)^3CH^3$	$[\alpha]_D^{15} - 30^{\circ}, 7$	Pur. $d^{15} = 1,006$	<i>Id.</i> , p. 488.
<i>d</i> .- <i>α</i> .-oxybutyrate (Acétyl-) <i>i</i> .-butylique. $C^{14}H^{18}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^2H^3O).$ $COOCH^2.CH:(CH^2)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 27^{\circ}, 9$	Pur. $d^{15} = 1,005$	<i>Id.</i>
<i>l</i> .- <i>α</i> .-oxybutyrate (Acétyl-) <i>n</i> .-heptylique. $C^{13}H^{21}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^2H^3O).$ $COOC^6H^{13}$	$[\alpha]_D^{15} - 21^{\circ}, 8$	Pur. $d^{15} = 0,969$	<i>Id.</i>
<i>l</i> .- <i>α</i> .-oxybutyrate (Acétyl-) <i>n</i> .-octylique. $C^{14}H^{26}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^2H^3O).$ $COOC^8H^{17}$	$[\alpha]_D^{15} - 18^{\circ}, 6$	Pur. $d^{15} = 0,965$	<i>Id.</i> , p. 489.
<i>d</i> .- <i>α</i> .-oxybutyrate (Benzoyl-) <i>i</i> .-butylique. $C^{15}H^{20}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^2H^3O).$ $COOC^6H^9$	$[\alpha]_D^{15} - 1^{\circ}, 2$	Pur. $d^{15} = 1,100$	<i>Id.</i> , p. 492.
<i>d</i> .- <i>α</i> .-oxybutyrate (Butyryl-) <i>i</i> .-butylique. $C^{12}H^{20}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^4H^7O).$ $COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{20} + 24^{\circ}, 3$	Pur. $d^{20} = 0,972$	<i>Id.</i> , p. 490.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d</i>-α-oxybutyrate (Caproyl-) <i>i</i> -butylique. $C^{14}H^{26}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^6H^{11}O).$ $COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{15} + 16^{\circ}, 3$	Pur. $d^{15} = 0,959$	<i>Id.</i> , p. 491.
<i>d</i>-α-oxybutyrate (Pélar- gonyl-) <i>i</i>-butylique. $C^{15}H^{32}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^8H^{15}O).$ $COOC^4H^9$	$[\alpha]_D + 12^{\circ}, 1$	Alcool	<i>Id.</i> , p. 492.
<i>d</i>-α-oxybutyrate (Pro- pionyl-) <i>i</i>-butylique. $C^{14}H^{28}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^3H^5O).$ $COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{15} + 27^{\circ}, 7$	Pur. $d^{15} = 0,989$	<i>Id.</i> , p. 490.
<i>l</i>-α-oxybutyrate (Valéryl-) amylique. $C^{14}H^{26}O^4 =$ $C^2H^3.CH(O.C^6H^9O)$ $COOC^5H^{11}$ (ac. <i>g.</i> ; alc. amylique <i>g.</i> ; chl. de valéryle <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D^{15} - 15^{\circ}, 1$	Pur. $d^{15} = 0,959$	<i>Id.</i> , 493.
(ac. <i>g.</i> ; alc. <i>in.</i> ; valér. <i>in.</i>)	$[\alpha]_D^{15} - 15^{\circ}, 3$	$d^{15} = 0,964$	
(ac. <i>in.</i> ; alc. <i>in.</i> ; valér. <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D^{15} + 0^{\circ}, 1$	$d^{15} = 0,962$	
(ac. <i>in.</i> ; alc. <i>g.</i> ; valér. <i>in.</i>)	$[\alpha]_D^{15} + 0^{\circ}, 6$	$d^{15} = 0,961$	
<i>d</i>-α-oxybutyrate (<i>n</i>-Va- léryl) <i>i</i>-butylique. $C^{13}H^{24}O^4 = C^2H^3.$ $CH(O.C^6H^9O).COOC^4H^9$	$[\alpha]_D^{15} + 18^{\circ}, 7$	Pur. $d^{15} = 0,966$	<i>Id.</i> , p. 491.
β-Oxybutyrique (acide). $C^4H^6O^3 =$ $CH^3.CH(OH).CH^2.CO OH$	$[\alpha]_D - 20^{\circ}, 6$		MINKOWSKI (<i>Arch. f. exp.</i> <i>Pathol.</i> , t. XVIII, p. 35; 1884).
	$[\alpha]_D - 23^{\circ}, 4$		KÜLZ (<i>Zeits. f. Biol.</i> , t. XXIII, p. 329; 1887).

Oxycamphocarbonates. Voir Hydroxycamphocarbonates.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1037

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
π-Oxycamphorique (acide). $C^{10}H^{16}O^3 = HO.C^8H^{13} \begin{smallmatrix} \diagup COOH \\ \diagdown COOH \end{smallmatrix}$	$[\alpha]_D^{20} + 28^\circ$ (app.)	Alcool ($c = 6,37$)	KIPPING (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 939; 1896).
Oxycinchonine (α). $C^{19}H^{22}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{18} + 182^\circ, 56$ $[\alpha]_D^{16} + 210^\circ, 76$	Alcool 97 % ($c = 1$) Eau + 2 H Cl (id.)	JUNGLENSCH et LÖRRER (<i>C. R.</i> , t. CVIII, p. 952; 1889).
Oxycinchonine (β). Id.	$[\alpha]_D^{11} + 188^\circ, 8$ $[\alpha]_D^{15} + 228^\circ, 0$ $+ 228^\circ, 33$	Alcool abs. ($c = 1$) Eau + 2 H Cl (id.) Eau + 4 H Cl (id.)	Id. (<i>C. R.</i> , t. CXIX, p. 1268; 1894). [Id. (<i>C. R.</i> , t. CV; 1887).]
Oxycinchonine (α) (chlorhydrate de). $(C^{19}H^{22}Az^2O^2)HCl \cdots H^2O$	$[\alpha]_D^{13} + 174^\circ, 37$	Eau + H Cl	Id. (<i>C. R.</i> , t. CVIII, p. 952; 1889).
Oxyde de propylène. Voir Propylène (oxyde de).			
Oxyéthylbrucine (chlor- hydrate de). $C^{23}H^{31}Az^2O^3Cl =$ $C^{23}H^{26}Az^2O^1 \begin{smallmatrix} \diagup CH^2.CH^2OH \\ \diagdown Cl \end{smallmatrix}$	$[\alpha]_D - 4^\circ, 5$	Eau	MEULENHOF (<i>Rec. Trav.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. XIV, p. 229; 1895).
Oxyéthylstrychnine (chlorhydrate de). $C^{23}H^{27}Az^2O^3Cl + H^2O =$ $C^{23}H^{22}Az^2O^2 \begin{smallmatrix} \diagup CH^2.CH^2OH \\ \diagdown Cl \end{smallmatrix}$	$[\alpha]_D - 4^\circ, 65$	Eau	Id., p. 232.
Oxyfenénique (acide). $C^{16}H^{16}(O)^2 =$ $C^8H^{11}; C(OH).COOH$ [de <i>l</i> -fenène de <i>d</i> -fenone]	$[\alpha]_D^{15} - 56^\circ, 84$ $- 56^\circ, 75$	Éther ($p = 5,68$) Id. ($p = 7,19$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCII, p. 378; 1898).
Id. [de <i>d</i> -fenène de <i>d</i> -fenone].	$[\alpha]_D^{14} + 7^\circ, 70$ $[\alpha]_D^{21} + 7^\circ, 69$	Éther ($p = 7,25$) Id. ($p = 7,22$)	
Id. [de <i>d</i> -fenène de <i>l</i> -fenone].	$[\alpha]_D^{20} + 57^\circ, 29$	Éther ($p = 7,32$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Oxygluconique (acide). $C^6H^{10}O^7$	$[\alpha]_D - 14^{\circ}, 5$	Eau ($c = 2$)	BOUTROUX (<i>C. R.</i> , t. CXI, p. 185; 1890).

Oxyglutarique (acide). Voir **Glutanique (acide).**

α-Oxyméthylèncamphre (benzoate de). $C^{10}H^{20}O^3 =$ $C^6H^5.CO O.CH:(C^4H^{10}O)$	$[\alpha]_D^{20} + 139^{\circ}, 02$ $+ 130^{\circ}, 68$	Benzène ($c = 4,47$) Id. ($c = 13,51$)	BISHOP, CLAISEN et SIN- CLAIR (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXXI, p. 379; 1894)
β -Id.	$[\alpha]_D^{20} + 159^{\circ}, 29$ $+ 161^{\circ}, 89$	Id. ($c = 4,47$) Id. ($c = 13,61$)	

Paraalbumine. Voir **-albumine (Para-).**

Paracholestérine. $C^{26}H^{44}O + H^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 28^{\circ}, 88$	Chloroforme ($c = 2,7$)	RE NKER et RODEWALD (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCVII, p. 229; 1881).
--	------------------------------------	---------------------------	---

Paraglobuline. Voir **Globuline.**

Paraisodextrane. Voir **-dextrane (Paraiso-).**

Paraphytostérine. $C^{26}H^{44}O$	$[\alpha]_D - 44^{\circ}, 1$	Chlorof. ($c = 3,45$)	LIEBERNIK (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 187; 1891).
---	------------------------------	-------------------------	---

Parasantonine. Voir **-santonine (Para-).**

Parasitostérine. $C^{27}H^{46}O$	$[\alpha]_D - 20^{\circ}, 8$	Éther ($c = 2,87$)	BURIÂN (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XVIII, p. 567; 1897).
--	------------------------------	----------------------	---

Parasorbique (acide). $C^8H^8O^2$	$[\alpha]_D^{21} + 40^{\circ}, 8$	Pur. $d^{21} = 1,0628$	MAERCKER in DOEBNER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 348; 1894).
---	-----------------------------------	------------------------	---

Patchoulène. $C^{15}H^{24}$	$[\alpha]_D^{20} - 42^{\circ}, 17$	Pur. $d = 0,946$	DE MONTGOLFIER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XXVIII, p. 218; 1877].
---------------------------------------	------------------------------------	------------------	--

Paytine. $C^{21}H^{32}Az^2O + H^2O$	$[\alpha]_D - 49^{\circ}, 5$	Alc. ($c = 0,454$) (anh.)	HESSÉ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 272; 1873).
---	------------------------------	-----------------------------	---

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1039

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Pelletiérine (sulfate de). (C ⁶ H ¹⁵ AzO) ² SO ⁴ H ²	$[\alpha]_D - 30^{\circ}$	Eau	TANRRT (<i>C. R.</i> , t. XC, p. 695; 1880).

Pentacétylgallotannique (acide). Voir Tannin pentacétylé.

Pentoxypimélique (monolactone). C ⁷ H ¹⁰ O ⁸ (de l'ac. β.-glucoheptonique)	$[\alpha]_D^{20} + 68^{\circ},5$	Eau ($p = 9,97$)	E. FISCHER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXX, p. 90; 1891).
---	----------------------------------	--------------------	---

Peptone.	$[\alpha]_D - [14,479 + 0,4929g]$ Eau		PÜHL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVI, p. 1165; 1883).
-----------------	--	--	--

Voir Elastinepeptone, Hémialbumose.

Perséite. C ⁷ H ¹⁶ O ⁷	$[\alpha]_D^{15} - 1^{\circ},2$	Eau ($c = 7,36$)	GERNEZ (<i>C. R.</i> , t. CXIV, p. 480; 1892).
Id. avec eau et molybdate acide d'ammonium. Mo ⁷ O ²⁴ AzH ³) ⁶	$[\alpha]_D + 48^{\circ},9$ (max.)	Eau + $\frac{6,75}{24}$ moléc. ($c = 7,36$)	
Id. id sodium. Mo ⁷ O ²⁴ Na ⁶	$[\alpha]_D + 48^{\circ},8$ (max.)	Id.	
P. naturelle. P. de synthèse.	$[\alpha]_D + 4^{\circ},8$ $+ 4^{\circ},75$	Solution concentrée de borax ($c = 8$)	E. FISCHER et PASSMORE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 2226; 1890).

Phaséol. C ¹⁵ H ²⁴ O	$[\alpha]_D + 30^{\circ},6$	Chlorof. ($c = 4$)	LIKIERNIK (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXIV, p. 187; 1891).
--	-----------------------------	----------------------	---

d.-Phellandrène. C ¹⁰ H ¹⁸	$[\alpha]_D + 17^{\circ},64$	Pur. $d = 0,8558$	PESCI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XVI, p. 225; 1886).
Id. (polymère). (C ¹⁰ H ¹⁸) ⁿ	$[\alpha]_D + 103^{\circ},1$	Chlorof. ($c = 5,65$)	

d.-Phellandrène (azotite de). C ¹⁰ H ¹⁶ .Az ² O ³	$[\alpha]_D - 183^{\circ},5$		Id.
l.-Id.	$[\alpha]_D -$		WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXVI, p. 234; 1888).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Phénacétylcarvoxime. $C^{10}H^{21}AzO^2 =$ $C^6H^{14}.AzO.CO.CH^3.C^6H^5$ (de <i>d.</i> -carvoxime)	$[\alpha]_D^{25} + 40^{\circ}, 63$	Chlorof. ($p = 7,78$)	GOLDSCHMIDT et FREUND (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XIV, p. 403; 1894).

Phénol camphré. Voir **Camphré** (phénol).

Phénylbromacétate <i>i.</i> -butylique. $C^{12}H^{15}BrO^2 = C^6H^5.$ $CHBr.CO O CH^3.CH:(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{25} + 9^{\circ}, 77$	Pur. $d_4^{25} = 1,2892$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 716; 1895).
--	-----------------------------------	--------------------------	---

Phénylbromacétate éthylrique. $C^{10}H^{11}BrO^2 =$ $C^6H^5.CHBr.CO O C^2H^5$	$[\alpha]_D^{25} + 16^{\circ}, 56$	Pur. $d_4^{25} = 1,3893$	<i>Id.</i>
---	------------------------------------	--------------------------	------------

Phénylbromacétate méthylique. $C^9H^9BrO^2 =$ $C^6H^5.CHBr.CO O CH^3$	$[\alpha]_D^{25} + 29^{\circ}, 82$	Pur. $d_4^{25} = 1,4421$	<i>Id.</i>
---	------------------------------------	--------------------------	------------

Phénylbromacétique (acide). $C^8H^7BrO^2 =$ $C^6H^5.CHBr.CO OH$	$[\alpha]_D^{25} + 45^{\circ}, 4$	Benzène ($c = 8,0$)	<i>Id.</i>
---	-----------------------------------	-----------------------	------------

Phénylbromacétique bromure d'acide). $C^8H^6Br^2O =$ $C^6H^5.CHBr.CO Br$	$[\alpha]_D^{25} + 44^{\circ}, 53$	Pur. $d_4^{25} = 1,8527$	<i>Id.</i>
--	------------------------------------	--------------------------	------------

Phénylchloracétate amylique. $C^{13}H^{11}ClO^2 =$ $C^6H^5.CHCl.CO O C^5H^{11}$	$[\alpha]_D^{25} + 23^{\circ}, 31$ (ac. <i>dr.</i> , alc. <i>in.</i>) $+ 26^{\circ}, 79$ (ac. <i>dr.</i> , alc. <i>g.</i>) $+ 3^{\circ}, 23$ (ac. <i>in.</i> , alc. <i>g.</i>) Pur. $d_4^{25} = 1,0838$	<i>Id.</i> , pp. 716 et 722.
---	---	------------------------------

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1041

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Phénylchloracétate éthylque. $C^6H^5.ClO^2 =$ $C^6H^5.CH.Cl.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} + 25^{\circ}, 19$ $+ 26^{\circ}, 39$	Pur. $d_4^{20} = 1,1594$ Sulf. de carbone ($p = 4,96$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D^{20} + 24^{\circ}, 07$ $[\alpha]_D^{15} + 20^{\circ}, 70$	Pur.	GUYE et M ^{lle} AUSTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).
Phénylchloracétate méthylque. $C^6H^5.ClO^2 =$ $C^6H^5.CH.Cl.CO.OCH^3$	$[\alpha]_D^{20} + 107^{\circ}, 55$	Pur. $d_4^{20} = 1,2087$	WALDEN (<i>loc. cit.</i> , p. 715).
Phénylchloracétate n.-propylique. $C^{11}H^{13}.ClO^2 =$ $C^6H^5.CH.Cl.CO.O.C^3H^7$	$[\alpha]_D^{20} + 23^{\circ}, 94$	Pur. $d_4^{20} = 1,1278$	<i>Id.</i> , p. 716.
Phénylchloracétique (acide). $C^6H^5.ClO^2 =$ $C^6H^5.CH.Cl.CO.OH$	$[\alpha]_D^{20} + 132^{\circ}, 13$ $+ 131^{\circ}, 6$ $+ 131^{\circ}, 3$ $+ 107^{\circ}, 9$	Benzène ($c = 3,33$) Id. ($c = 5,33$) Sulf. de carb. ($c = 4$) Chloroforme ($c = 5,33$)	<i>Id.</i> , p. 714.
Phénylchloracétique (chlorure d'acide). $C^6H^5.Cl^2O =$ $C^6H^5.CH.Cl.CO.Cl$	$[\alpha]_D + 158^{\circ}, 33$	Sulf. de carb. ($c = 6$)	<i>Id.</i>
d.-Phényl-($\beta\gamma$)-dibromo- butyrique (acide) $C^{10}H^{10}.Br^2O^2 =$ $C^6H^5.CH.Br.CH.Br.$ $CH^2.CO.OH$	$[\alpha]_D + 88^{\circ}, 3$ (max.)		L. MEYER jun. et STEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 894; 1894).
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D - 54^{\circ}, 1$ (max.)		<i>Id.</i>
d.-Phényl-($\alpha\beta$)-dibromo- propionique (acide). $C^9H^8.Br^2O^2 =$ $C^6H^5.CH.Br.CH.Br.CO.OH$	$[\alpha]_D + 67^{\circ}$ à $67^{\circ}, 5$		LIEBERMANN et HARTMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 829; 1893). [<i>L. Meyer jun. (id.</i> , t. XXV, p. 3123).] [<i>Liebermann (id.</i> , t. XXVI, p. 245).]
<i>l.-Id.</i> (Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D - 65^{\circ}, 7$		

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d</i> .-Id. <i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D + 64^\circ$ $- 63^\circ, 6$		HIRSCH (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 883; 1894).
<i>d</i> .-Phényl-($\alpha\beta$)-dibromo- propionique (acide). $C^6H^5Br^2.CO.OH$	$[\alpha]_D + 10''$ (max.)		LIEBERMANN (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 2044; 1894).
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D - 83^\circ, 2$ (max.)		
<i>d</i> .-Phényl-($\alpha\beta$)-dichloro- propionate éthylique. $C^{11}H^{12}Cl^2O^2 =$ $C^6H^5.CHCl.CHCl.COOC^2H^5$ (de l'acide droit)	$[\alpha]_D + 64^\circ, 1$	Alcool	FINKENBEINER (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 890; 1894).
<i>d</i> .-Phényl-($\alpha\beta$)-dichloro- propionate méthyllique. $C^6H^{10}Cl^2O^2 =$ $C^6H^5.CHCl.CHCl.COOC^3H^3$ (de l'acide droit)	$[\alpha]_D + 61^\circ, 9$	Alcool	<i>Id.</i>
<i>d</i> .-Phényl-($\alpha\beta$)-dichloro- propionique (acide). $C^6H^5Cl^2O^2 =$ $C^6H^5.CHCl.CHCl.CO.OH$	$[\alpha]_D + 66^\circ, 5$		<i>Id.</i> , p. 889. [Liebermann et Finken- beiner (<i>Id.</i> , t. XXVI, p. 833; 1893).]
<i>l</i> .-Id.	$[\alpha]_D - 65^\circ, 9$		
Phénylglycérique (acide). Voir -glycérique (acide Phényl-).			
<i>l</i> .-Phénylglycolamide. $C^6H^5AzO =$ $C^6H^5.CH(OH).CO.AzH^2$	$[\alpha]_D^{22} - 66^\circ, 7$ $- 66^\circ, 6$	Acétone ($c = 1,50$) <i>Id.</i> ($c = 2,50$)	WALDEN (<i>Zelts. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XVII, p. 707; 1895)
<i>l</i> .-Phénylglycolate amylique. $C^{13}H^{18}O^3 =$ $C^6H^5.CH(OH).CO.O.C^3H^9$	$[\alpha]_D^{20} - 94^\circ, 02$ (ac. g.; alc. g.)	Pur. $d_4^{20} = 1,0530$	<i>Id.</i> , p. 722.
	$[\alpha]_D^{20} - 96^\circ, 46$ (ac. g.; alc. in.)	$d_4^{20} = 1,0531$	<i>Id.</i> , p. 711.
	$[\alpha]_D^{20} + 2^\circ, 76$ (ac. in.; alc. g.)	$d_4^{20} = 1,0520$	<i>Id.</i> , p. 722.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1043

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> -Phénylglycolate <i>i</i> -butylique. $C^{12}H^{16}O^3 =$ $C^6H^5.CH(OH).COOCH^3$ $CH:(CH^3)^2$	$[\alpha]_D - 100^\circ, 73$ $- 144^\circ, 0$ $- 146^\circ, 6$	Pur (surf.). $d = 1,087$ Sulf. de carb. ($c = 2,5$) Id. ($c = 5,0$)	<i>Id.</i> , p. 711.
<i>l</i> -Phénylglycolate éthylque. $C^{10}H^{12}O^3 =$ $C^6H^5.CH(OH).COOC^2H^5$	$[\alpha]_D - 123^\circ, 12$ $- 126^\circ, 4$ $- 128^\circ, 4$ $- 87^\circ, 1$ $- 90^\circ, 62$ $- 180^\circ, 5$ $- 180^\circ, 0$	Pur (surf.). $d = 1,1270$ Chloroforme ($c = 3,33$) Id. ($c = 6,67$) Acétone ($c = 1,16$) Id. ($c = 5,81$) Sulf. de carb. ($c = 0,88$) Id. ($c = 2,5 \text{ à } 5$)	<i>Id.</i> , p. 708.
<i>l</i> -Phénylglycolate méthyllique. $C^8H^{10}O^3 =$ $C^6H^5.CH(OH)COOCH^3$	$[\alpha]_D - 110^\circ, 2$ $- 217^\circ, 0$ $- 214^\circ, 1$	Acétone ($c = 3,33$) Sulf. de carb. ($c = 1,67$) Id. ($c = 3,33$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D^{32} - 145^\circ, 36$ $[\alpha]_D^{41} - 132^\circ, 11$	Pur.	GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).
Phénylglycolate de cinchonidine. Voir Cinchonidine (Ph...).			
cinchonine.	Cinchonine	(Ph...).	
morphine.	Morphine	(Ph...).	
quinidine.	Quinidine	(Ph...).	
quinine.	Quinine	(Ph...).	
strychnine.	Strychnine	(Ph...).	
-phénylglycolate (Acétyl)....	Voir Acétyl....		
(Propionyl)....	Propionyl....		
(Valéryl)....	Valéryl....		
<i>d</i> -Phénylglycolique (acide). $C^8H^8O^3 =$ $C^6H^5.CH(OH).COOH$	$[\alpha]_D^{20} + [212,52 - 0,5777q]$ Eau ($q = 91 \text{ à } 97$)		LEWKOWITSCH (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XVI, p. 1569; 1883).
<i>l</i> -Id.	Eau. Identique sauf le signe $[\alpha]_D^{20} - [209,95 - 0,2714q]$ Acide acétique ($q = 82 \text{ à } 97$)		<i>Id.</i> , p. 1567.
(Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{22} - 153^\circ, 06$ $- 148^\circ, 0$	Eau ($c = 2,45$) Acétone ($c = 2,50$)	WALDEN (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XVII, p. 708; 1891).

NOM ET FORMULE	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Eau avec potasse et azotate d'uranyle MOLECULES.			WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 1892; 1897).
	$\text{C}^4\text{H}^4\text{O}^4$	KOH.	$(\text{AzO}^3)^2\text{UO}^4$
			$[\alpha]_D$ ($c = 0,76$)
1	0	0	— 151,3
1	4	0	— 110,5
1	0	4	— 227
1	2	4	— 282
1	4	4	— 337
1	4	8	— 278
1	6	4	— 313
Phénylglyconitril- glucoside. $\text{C}^{14}\text{H}^{11}\text{O}^6\text{Az}$	$[\alpha]_D^{20} - 26^\circ,9$ — $26^\circ,8$	Eau ($p = 8,25$) Id. ($p = 9,50$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1510; 1895).
Phénylmalimide. $\text{C}^{10}\text{H}^8\text{AzO}^2 = \text{C}^4\text{H}^4\text{O}^2:\text{Az}:\text{C}^6\text{H}^5$	$[\alpha]_D - 34^\circ,12$	Eau ($c = 0,22$)	GIUSTINIANI [<i>Gazz. ch. Ital.</i> , t. XXIII (I), p. 168; 1893].
Phénylmercapturate de sodium. $\text{C}^{11}\text{H}^{12}\text{AzSO}^3.\text{Na}$	$[\alpha]_D + 4,5$	Less. de soude ($c = 8,73$)	BAUMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XV, p. 1732; 1882).
Phénylmercapturique (acide). $\text{C}^{11}\text{H}^{13}\text{AzSO}^3 =$ CH^3 $\text{CH}^3.\text{CO}.\text{AzH}.\dot{\text{C}}.\text{COOH}$ $\dot{\text{S}}.\text{C}^6\text{H}^5$	$[\alpha]_D - 9^\circ,3$	Alcool ($c = 20$)	Id.
Phléine. $6(\text{C}^6\text{H}^{10}\text{O}^5) + \text{H}^2\text{O}$ (1) de <i>Phleum pratense</i> . (2) de <i>Baldingera</i> .	$[\alpha]_D^{12} - 48^\circ,12(1)$ — $48^\circ,91(2)$	Eau ($p = 3,26$)	EKSTRAND et JOHANSON (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 594; 1888).
Phlorizine. $\text{C}^{21}\text{H}^{30}\text{O}^{11} + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D - 52^\circ,0$	Alcool ou alc. méthyl. ($p = 3,9$ à $4,6$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 69; 1873). [Bouchardat (<i>C. R.</i> , t. XVIII; 1844).]
	$[\alpha]_D^{22,5} - [49,40 + 2,41c]$ Alcool 97 % ($c = 1$ à 5)		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 117; 1875).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1045

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Phoronique (acide). $C^9H^{16}O^2$	$[\alpha]_D^{22} + 23^0$	Alcool 95 % ($c = 4,8$)	DE MONTGOLFIER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XIV, p. 84; 1878].
Photosantonine. Voir -santonine (Photo-).			
Phytostérine. $C^{26}H^{44}O$ [fèves de Calabar ou pois]	$[\alpha]_D^{15} - 34^0, 2$	Chloroforme ($c = 1,64$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. XCCXII, p. 177; 1878). [Gérard (<i>C. R.</i> , t. CXIV, 1892).]
	$[\alpha]_D - 32^0, 7$	Chloroforme	PASCHKIS (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. VIII, p. 356; 1884).
[des mélasses de betterave]	$[\alpha]_D^{21} - 33^0, 68$ $- 35^0, 11$	Chloroforme ($c = 1,64$) Id. ($c = 3,28$)	LANDOLT in VON LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, p. 3202; 1887).
Phytostérine (palmitate de). $C^{36}H^{72}O(C^{16}H^{32}O)$	$[\alpha]_D^{15} - 15^0, 8$	Chloroforme ($c = 3$)	HESSE (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXIII, p. 684; 1895).
-phytostérine (Para-). Voir Paraphytostérine.			
Phytostigmine. Voir Ésérine.			
Picéine. $C^{14}H^{18}O^1 + H^2O$	$[\alpha]_D^{35} - 84^0$ $[\alpha]_D^{15} - 78^0$	Eau ($c = 4,17$) Alcool 70 % ($c = 4$)	TANRET (<i>C. R.</i> , t. CXIX, p. 81; 1894).
Picrotine. $C^{15}H^{18}O^1$	$[\alpha]_D - 64^0, 67$	Alc. abs. ($c = 2,31$)	MEYER et BRUGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 2970; 1898).
Picrotoxine. $C^{28}H^{44}O^{13}$	$[\alpha]_D - 36^0, 6$ (obs.) $[\alpha]_D - 28^0, 1$ (calc.)	Alcool ($p = 3,125$)	BOUCHARDAT et BOUDET [<i>J. de Pharm. et Ch.</i> (3 ^e s.), t. XXIII, p. 288; 1853].
Id. naturelle (1) de synthèse (2)	$[\alpha]_D^{16} - 29^0, 28(1)$ $- 29^0, 1(2)$	Alcool abs. ($c = 4,10$) Id. ($c = 6,03$)	MEYER et BRUGER (<i>loc. cit.</i> , p. 2960).
Picrotoxinine. $C^{15}H^{16}O^6$	$[\alpha]_D - 5^0, 85$	Chlorof. (c	v. 2966.

NOM ET FORMULE	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.	
Eau avec potasse et azotate d'uranyle MOLECULES.			WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 2892; 1897).	
	$\text{C}^6\text{H}^4\text{O}^2$.	KOH.	(Az O ²) ² UO ² .	
			$[\alpha]_D$. ($c = 0,76$)	
	1	0	0	— 151,3
	1	4	0	— 110,5
	1	0	4	— 227
	1	2	4	— 282
	1	4	4	— 337
	1	4	8	— 278
	1	6	4	— 313
Phénylglyconitril-glucoside. $\text{C}^{14}\text{H}^{11}\text{O}^6\text{Az}$	$[\alpha]_D^{20} - 26^{\circ},9$ — 26 ^o , 8	Eau ($p = 8,25$) Id. ($p = 9,50$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1510; 1895).	
Phénylmalimide. $\text{C}^{10}\text{H}^9\text{AzO}^2 = \text{C}^6\text{H}^4\text{O}^2\text{:Az.C}^4\text{H}^5$	$[\alpha]_D - 34^{\circ},12$	Eau ($c = 0,22$)	GIUSTINIANI (<i>Gazz. ch. ital.</i> , t. XXIII (I), p. 168; 1893).	
Phénylmercapturate de sodium. $\text{C}^{11}\text{H}^{12}\text{AzSO}^2\text{.Na}$	$[\alpha]_D + 4,5$	Less. de soude ($c = 8,73$)	BAUMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XV, p. 1732; 1882).	
Phénylmercapturique (acide). $\text{C}^{11}\text{H}^{12}\text{AzSO}^2 =$ CH^3 $\text{CH}^3\text{.CO.AzH.C.CO OH}$ $\text{S.C}^6\text{H}^5$	$[\alpha]_D - 9^{\circ},3$	Alcool ($c = 20$)	Id.	
Phléine. $6(\text{C}^6\text{H}^{10}\text{O}^5) + \text{H}^2\text{O}$ (1) de <i>Phleum pratense</i> . (2) de <i>Baldingera</i> .	$[\alpha]_D^{12} - 48^{\circ},12(1)$ — 48 ^o , 91 (2)	Eau ($p = 3,26$)	EKSTRAND et JOHANSON (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 594; 1888).	
Phlorizine. $\text{C}^{21}\text{H}^{30}\text{O}^{11} + 2\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D - 52^{\circ},0$	Alcool ou alc. méthyl. ($p = 3,9$ à 4,6)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 69; 1873). [Bouchardat (<i>C. R.</i> , t. XVIII; 1844).]	
	$[\alpha]_D^{22,5} - [49,40 + 2,41c]$	Alcool 97 % ($c = 1$ à 5)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 117; 1875).	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1045

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Phoronique (acide). $C^9H^{16}O^2$	$[\alpha]_D^{22} + 23^\circ$	Alcool 95 % ($c = 4,8$)	DE MONTOLFIER (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XIV, p. 84; 1878).
Photosantonine. Voir -santonine (Photo-).			
Phytostérine. $C^{26}H^{44}O$ [fèves de Calabar ou pois]	$[\alpha]_D^{15} - 34^\circ, 2$	Chloroforme ($c = 1,64$)	HERSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. XCCXII, p. 177; 1878). [Gérard (<i>C. R.</i> , t. CXIV, 1892).]
	$[\alpha]_D - 32^\circ, 7$	Chloroforme	PASCHKIS (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. VIII, p. 356; 1884).
[des mélasses de betterave]	$[\alpha]_D^{21} - 33^\circ, 68$ $- 35^\circ, 11$	Chloroforme ($c = 1,64$) Id. ($c = 3,28$)	LANDOLT in VON LIPP- MANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, p. 3202; 1887).
Phytostérine (palmitate de). $C^{26}H^{42}O(C^{16}H^{31}O)$	$[\alpha]_D^{15} - 15^\circ, 8$	Chloroforme ($c = 3$)	HERSE (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXIII, p. 684; 1895).
-phytostérine (Para-). Voir Paraphytostérine.			
Phytostigmine. Voir Ésérine.			
Picéine. $C^{14}H^{18}O^1 + H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 84^\circ$ $[\alpha]_D^{15} - 78^\circ$	Eau ($c = 4,17$) Alcool 70 % ($c = 4$)	TANRET (<i>C. R.</i> , t. CXIX, p. 81; 1894).
Picrotine. $C^{15}H^{18}O^1$	$[\alpha]_D - 64^\circ, 67$	Alc. abs. ($c = 2,31$)	MEYER et BRUGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 2970; 1898).
Picrotoxine. $C^{20}H^{31}O^{13}$	$[\alpha]_D - 36^\circ, 6$ (obs.) $[\alpha]_D - 28^\circ, 1$ (calc.)	Alcool ($p = 3,125$)	BOUCHARDAT et BOUDET [<i>J. de Pharm. et Ch.</i> (3 ^e s.), t. XXIII, p. 288; 1853].
Id. naturelle (1) de synthèse (2)	$[\alpha]_D^{16} - 29^\circ, 28(1)$ $- 29^\circ, 1(2)$	Alcool abs. ($c = 4,10$) Id. ($c = 6,03$)	MEYER et BRUGER (<i>loc. cit.</i> , p. 2960).
Picrotoxinine. $C^{15}H^{16}O^6$	$[\alpha]_D - 5^\circ, 85$	Chlorof. ($c = 3,65$)	Id., p. 2966.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Picrotoxine bromée. Voir Bromopicrotoxine.			
Pilocarpène. $C^{10}H^{16}$	$[\alpha]_D^{18} + 1^{\circ}, 21$	Pur. $d^{18} = 0,852$	HARDY (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XXIV, p. 498; 1875).
Pilocarpidine. $C^{10}H^{14}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{18} + 50^{\circ}$ — 3°	Eau ($c = 2$) Eau + Na OH (id.)	PETIT et POLONOWSKI (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XVII, p. 561; 1897).
Pilocarpidine (azotate de). ($C^{10}H^{14}Az^2O^2$) AzO^3H	$[\alpha]_D^{18} + 38^{\circ}, 5$	Eau ($c = 2$)	<i>Id.</i>
Pilocarpidine (brom- hydrate de). ($C^{10}H^{14}Az^2O^2$) HBr	$[\alpha]_D^{18} + 32^{\circ}, 6$	Eau ($c = 2$)	<i>Id.</i>
Pilocarpidine (chlor- hydrate de). ($C^{10}H^{14}Az^2O^2$) HCl	$[\alpha]_D + 72^{\circ}$	Eau ($c = 5,91$)	MERCK (<i>Merck's Jahr.</i> , 1896; p. 11)
	$[\alpha]_D^{18} + 37^{\circ}, 3$	Eau ($c = 2$)	PETIT et POLONOWSKI (<i>loc. cit.</i>).
Pilocarpidine (iodo- méthylate de). ($C^{10}H^{14}Az^2O^2$) CH^3I	$[\alpha]_D^{18} + 26^{\circ}, 0$	Eau ($c = 2$)	<i>Id.</i>
Pilocarpidine (salicylate de). ($C^{10}H^{14}Az^2O^2$) $C^8H^8O^3$	$[\alpha]_D^{18} + 30^{\circ}, 0$	Eau ($c = 2$)	<i>Id.</i>
Pilocarpine. $C^{11}H^{16}Az^2O^2$	$[\alpha]_D + 101^{\circ}, 6$ + $87^{\circ}, 77$	($c = 7,24$) ($c = 25,89$)	POEHL (<i>Thèse</i> , Saint-Pé- tersbourg; 1879).
	$[\alpha]_D^{18} + 106^{\circ}$ + $23^{\circ}, 8$	Eau ($c = 2$) Eau + Na OH ($c = 3,84$)	PETIT et POLONOWSKI (<i>loc. cit.</i> , p. 558).
Pilocarpine (azotate de). ($C^{11}H^{16}Az^2O^2$) AzO^3H	$[\alpha]_D^{18} + 82^{\circ}, 2$	Eau ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 558.
Pilocarpine (brom- hydrate de). ($C^{11}H^{16}Az^2O^2$) HBr	$[\alpha]_D^{18} + 76^{\circ}, 0$	Eau ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 559.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1047

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Pilocarpine (chlorhydrate de). (C ¹¹ H ¹⁶ Az ² O ²)HCl	$[\alpha]_D + 127^\circ$ + 103° + 83°, 5	Chloroforme Alcool HCl étendu	PETIT [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XXVII, p. 337; 1877].
	$[\alpha]_D^{18} + 91^\circ$	Eau (c = 2)	PETIT et POLONOWSKI (<i>loc. cit.</i>).
Pilocarpine (salicylate de). (C ¹¹ H ¹⁶ Az ² O ²)C ⁷ H ⁶ O ³	$[\alpha]_D^{18} + 62^\circ, 5$	Eau (c = 2)	<i>Id.</i>
Pilocarpine (sulfate de). (C ¹¹ H ¹⁶ Az ² O ²) ² SO ⁴ H ²	$[\alpha]_D^{18} + 85^\circ, 0$	Eau (c = 2)	<i>Id.</i>
d.-Pimarique (acide). C ²⁰ H ³⁰ O ²	$[\alpha]_D^{15} + 72^\circ, 5$	Alcool (c = 3,8)	VESTERBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 3332; 1885). [Cailliot (<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XXI; 1874).]
	$[\alpha]_D^{20} + 73^\circ, 36$	Chlorof. (c = 10,1)	RIMBACH (<i>Ber. d. D. pharm. Ges.</i> , t. VI, p. 63; 1896).
l.-Id.	$[\alpha]_D - 272^\circ$	Chlorof. (c = 3,17)	VESTERBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, p. 3249; 1887).
Pinène. Voir Térébenthène.			
Pinènephtalimide. C ¹⁸ H ¹⁹ AzO ² = C ⁸ H ⁶ (CO) ² Az(C ¹⁰ H ¹³)	$[\alpha]_D - 35^\circ, 38$	Éther	PESCI (<i>Gazz. ch. ital.</i> , t. XXI, p. 1; 1892).
Pinite (α). C ⁷ H ¹⁴ O ⁶	$[\alpha]_D^{19} + 58^\circ, 6$	Eau (c = 13,92)	BERTHELOT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XLVI, p. 80; 1856].
Pinite (β). C ⁷ H ¹⁴ O ⁶	$[\alpha]_D + 65^\circ, 51$	Eau (c = 8)	MAQUENNE (<i>C. R.</i> , t. CIX, p. 812; 1889).
[de <i>Pinus Lambertiana</i>]	$[\alpha]_D + 65^\circ, 7$	Eau (p = 1 à 2)	COMBES (<i>C. R.</i> , t. CX, p. 46; 1890).
[Matézite] (du caoutchouc)	$[\alpha]_D + 66^\circ, 0$	Eau (p = 1 à 2)	
	$[\alpha]_D + 64^\circ, 7$ + 65°, 2	Eau (c = 3,625) Id. (c = 11,87)	GIRARD (<i>C. R.</i> , t. CX, p. 85; 1890).
[Sennite]	$[\alpha]_D + 65^\circ, 22$		SEIDEL (<i>Thèse</i> , Dorpat, 1884).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Pinnaglobine.	$[\alpha]_D - 61^\circ$	Solution ét. de SO^4Mg	GRIFFITHS (<i>C. R.</i> , t. CXIV, p. 840; 1892).
Pinolglycol (chlor- hydrine du). $\text{C}^{10}\text{H}^{11}\text{O}^2\text{Cl}$ (de <i>l</i> -térébenthène $[\alpha]_D - 37^\circ, 8$)	$[\alpha]_D + 88^\circ, 38$		GINZBERG et WAGNER (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXX, p. 675; 1898).
(de <i>d</i> -térébenthène $[\alpha]_D + 8^\circ, 1$)	$[\alpha]_D - 87^\circ, 65$		
<i>l</i>-Pinonique (acide). $\text{C}^{10}\text{H}^{16}\text{O}^3$	$[\alpha]_D - 21^\circ, 4$		TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 3016; 1896).
<i>d</i>-α-Pipécoline. $\text{C}^6\text{H}^{13}\text{Az} =$ $\text{CH}^2 \begin{cases} \text{CH}^2 - \text{CH}(\text{CH}^3) \\ \text{CH}^2 - \text{CH}^2 \end{cases} \text{AzH}$	$[\alpha]_D + 21^\circ, 74$	Pur. $d = 0,86$	LADENBURG (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXLVII, p. 65; 1888).
	$[\alpha]_D + 37^\circ, 2$	Pur. $d = 0,86$	LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 3063; 1894).
<i>l</i>-β-Pipécoline. $\text{C}^6\text{H}^{13}\text{Az} =$ $\text{CH}^2 \begin{cases} \text{CH}(\text{CH}^3) - \text{CH}^2 \\ \text{CH}^2 - \text{CH}^2 \end{cases} \text{AzH}$	$[\alpha]_D^{25} - 3^\circ, 98$	Pur. $d = 0,864$	<i>Id.</i> , p. 76.
<i>d</i>-α-Pipécolique (acide). $\text{C}^6\text{H}^{11}\text{AzO}^2 =$ $\text{CH}^2 \begin{cases} \text{CH}^2 - \text{CH} - \text{COOH} \\ \text{CH}^2 - \text{CH}^2 \end{cases} \text{AzH}$	$[\alpha]_D^{25} + 35^\circ, 7$ $+ 34^\circ, 44$ $+ 33^\circ, 40$	Eau ($p = 9,92$) Id. ($p = 14,81$) Id. ($p = 19,93$)	MENDE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 2888; 1896).
<i>l</i>-Id.	$[\alpha]_D^{25} - 34^\circ, 8$	Eau ($p = 9,92$)	
Podocarpate d'ammo- nium. $\text{C}^{17}\text{H}^{21}(\text{AzH}^4)\text{O}^3$	$[\alpha]_D^{19} + 125^\circ, 3$ $+ 126^\circ, 5$	Eau ($c = 1,80$) Eau + 5 AzH^3 ($c = 1,82$)	OUDEMANS (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. IV, p. 169; 1885).
Podocarpate de potas- sium. $\text{C}^{17}\text{H}^{21}\text{KO}^3$	$[\alpha]_D^{19} + 117^\circ, 9$ $+ 118^\circ, 5$	Eau ($c = 1,95$) Eau + 5 KOH (id.)	<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1049

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Podocarpate de sodium. $C^{11}H^{21}NaO^3 + 7H^2O$	$[\alpha]_D^{17} + 82^{\circ},1$ $+ 78^{\circ},3$ $+ 73^{\circ},3$ $+ 86^{\circ},1$	Eau ($p = 4,6$) Id. ($p = 6,4$) Id. ($p = 13,8$) Alcool 93 % ($p = 9$) (hydraté)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 65; 1873).
	$[\alpha]_D^{19} + 123^{\circ},4$ $+ 124^{\circ},4$	Eau ($c = 1,83$) Eau + 5NaOH ($c = 1,85$) (anhydre)	OUDEMANS (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. IV, p. 169; 1885).
Podocarpique (acide). $C^{11}H^{22}O^3$	$[\alpha]_D^{17} + 136^{\circ}$ $+ 130^{\circ}$	Alcool ($p = 4$ à 9) Éther ($p = 4$ à 7)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 65; 1873).
	$[\alpha]_D + 135,7 + 0,133 (17 - t)$ $- 0,00361 (17 - t)^2$ Alcool ($p = 9,2$) [$t = - 1^{\circ},6$ à 24°]		Id. [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. IX, p. 391; 1874].
Podophyllate de sodium. $C^{15}H^{15}O^3.Na$	$[\alpha]_D - 83^{\circ},13$	Eau ($c = 2,74$)	DUNSTAN et HENRY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 215; 1898).
Podophyllotoxine. $C^{15}H^{14}O^4 + 2H^2O$	$[\alpha]_D - 94^{\circ},81$	Alc. abs. ($c = 2,42$)	Id., p. 212.
Populine. $C^{20}H^{22}O^4 = C^{15}H^{11}(C^5H^5O)O^1$	$[\alpha]_D - 53^{\circ}$	Eau ($p = 1$)	BIOT et PASTEUR (<i>C. R.</i> , t. XXXIV, p. 637; 1852).
Propeptone. Voir Hémialbumose.			
Propionylmalates. Voir malates (Propionyl-).			
Propionyloxybutyrates. Voir -oxybutyrates (Propionyl-).			
Propionylphénylglycolate éthylique. $C^{13}H^{16}O^4 =$ $C^6H^5.CH(O.C^3H^5O).$ $COOC^2H^5$	$[\alpha]_D - 113^{\circ},7$ $- 109^{\circ},4$ $- 110^{\circ},8$ $- 126^{\circ},8$ $- 131^{\circ},5$	Pur (surf.). $d = 1,0544$ Chloroforme ($c = 5$) Id. ($c = 10$) Sulf. de carb. ($c = 2,5$) Id. ($c = 5$)	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 712; 1895).
Propionylphénylglycolate méthylique. $C^{12}H^{14}O^4 =$ $C^6H^5.CH(O.C^3H^5O).$ $COOCH^3$	$[\alpha]_D - 135^{\circ},5$	Pur. $d = 1,1261$	Id.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Propionylquinine. $C^{20}H^{23}(C^3H^3O)Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} - 108^{\circ}, 8$	Eau + 3 HCl ($c = 2$)	HERSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCV, p. 358; 1880).

Propionyltartrates.... Voir -tartrates (Propionyl-)....

d.-Propoxypropionate de calcium. $(C^6H^{11}O^2)^2Ca$	$[\alpha]_D^{20} + 50^{\circ}, 71$ $+ 48^{\circ}, 54$	Eau ($c = 6,00$) Id. ($c = 12,01$)	PURDIE et LANDER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 874; 1898).
d.-Propoxypropionate de sodium. $C^6H^{11}O^2Na =$ $CH^3.CH(O.C^3H^3).COONa$	$[\alpha]_D^{11,5} + 51^{\circ}, 83$ $+ 51^{\circ}, 42$ $+ 50^{\circ}, 65$ $+ 48^{\circ}, 94$	Eau ($c = 2,46$) Id. ($c = 4,92$) Id. ($c = 12,30$) Id. ($c = 30,75$)	Id.
d.-Propoxypropionique (acide). $C^6H^{12}O^2 =$ $CH^3.CH(O.C^3H^3).COOH$	$[\alpha]_D^{10} + 54^{\circ}, 58$ $+ 54^{\circ}, 58$ $+ 55^{\circ}, 63$	Eau ($c = 2,29$) Id. ($c = 4,58$) Id. ($c = 11,45$)	Id.
d.-Propoxysuccinate acide de potassium. $C^7H^{11}O^2.K$	$[\alpha]_D^{18} + 32^{\circ}, 30$	Eau ($c = 3,815$)	PURDIE et BOLAM (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXVII, p. 956; 1895).
l.-Propoxysuccinate de baryum. $C^7H^{10}O^2.Ba$	$[\alpha]_D - 10^{\circ}, 45$ $- 10^{\circ}, 00$	Eau ($c = 1,46$) Id. ($c = 3,65$)	Id.
d.-Propoxysuccinate de potassium. $C^7H^{10}O^2.K^2$	$[\alpha]_D^{18} + 18^{\circ}, 69$ $+ 17^{\circ}, 26$	Eau ($c = 1,83$) Id. ($c = 3,66$)	Id.
d.-Propoxysuccinique (acide). $C^7H^{12}O^2 =$ $C^3H^3O.CH.COOH$ $CH^3.COOH$	$[\alpha]_D^{12} - 36^{\circ}, 24$ $- 36^{\circ}, 40$ $- 64^{\circ}, 39$ $- 63^{\circ}, 29$	Eau ($c = 3,10$) Id. ($c = 7,76$) Acétone ($c = 2,28$) Id. ($c = 5,68$)	Id., p. 955.
l.-Id.	$[\alpha]_D^{12} + 36^{\circ}, 04$	Eau ($c = 7,56$)	
Propylamyle. $C^8H^{18} =$ $\begin{array}{c} CH^1 \\ C^2H^3 \end{array} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} CH.CH^2.C^3H^4$	$[\alpha]_D^{16} + 6^{\circ}, 44$ $[\alpha]_D^{14} + 6^{\circ}, 25$	Pur. $d^{16} = 0,696$	MILLER WELT (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. VI, p. 126; 1895).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1051

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Propylène (oxyde de). $C^3H^6O = \begin{array}{c} CH^3-CH \\ \\ CH^2 \end{array} \backslash O$	$[\alpha]_{666}^{23,5} + 1^{\circ},05$ $\gg \quad + 1^{\circ},10$ $\gg \quad 533 + 1^{\circ},42$ $\gg \quad 489 + 1^{\circ},56$ $\gg \quad 448 + 2^{\circ},08$	Pur. $d^{23,5} = 0,820$	GUYE et MELIKIAN (<i>C. R.</i> , t. CXXIII, p. 1291; 1896). [Voir Table XVII (I, E)].
l.-Propylènediamine. $C^3H^6Az^2 =$ $CH^3.CH(AzH^2).CH^2.AzH^2$	$[\alpha]_D^{24,3} - 20^{\circ},96$	Pur. $d^{24,3} = 0,9119$	BAUMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1180; 1895).
Propylglycol (acétochlorhydrine du). $C^3H^9ClO^2 = CH^3.CH.CH^2Cl$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad O.CO.CH^3$	$[\alpha]_{666}^{22} + 0^{\circ},99$ $\gg \quad + 0^{\circ},56$ $\gg \quad 533 + 0^{\circ},93$ $\gg \quad 489 + 0^{\circ},83$ $\gg \quad 448 + 1^{\circ},37$ $[\alpha]_D^{18} + 0^{\circ},62$ $[\alpha]_D^{98} + 0^{\circ},54$	Pur. $d^{22} = 1,03$ Pur.	MELIKIAN (Thèse, Genève, 1896). GUYE et M ^{lle} ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).
Propylglycol (bromochlorhydrine du). C^3H^6ClBrO	$[\alpha]_D^{20} - 0^{\circ},61$ $[\alpha]_D^{99} - 0^{\circ},47$	Pur.	<i>Id.</i>
Propylglycol (butyrochlorhydrine du). $C^7H^{13}ClO^2 = CH^3.CH.CH^2Cl$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad O.CO.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{16} + 0^{\circ},55$ $[\alpha]_D^{99} + 0^{\circ},50$ $[\alpha]_D^{131,6} + 0^{\circ},43$	Pur.	<i>Id.</i>
Propylglycol (chloracétochlorhydrine du). $C^3H^6Cl^2O^2 = CH^3.CH.CH^2Cl$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad O.CO.CH^2Cl$	$[\alpha]_D^{22} + 0^{\circ},57$ $[\alpha]_D^{99} + 0^{\circ},45$ $[\alpha]_D^{138,6} + 0^{\circ},395$	Pur.	<i>Id.</i>
i.-Propylphénylchloracétique (acide). $C^{11}H^{13}ClO^2 =$ $(CH^3)^2.CH.C^6H^4.CHCl.COOH$	$[\alpha]_D + 23^{\circ},3$	Benzène ($c = 3$)	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 2768; 1895).

i.-Propylphénylglycolate de cinchonine. Voir Cinchonine (...).

i.-Propylphénylglycolate de quinine. Voir Quinine (...).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
i.-Propylphénylglyco- lique (acide). $C^{11}H^{14}O^3 =$ $C^3H^3.C^6H^4.CH(OH).COOH$	$[\alpha]_D^{17} + 134^{\circ},9$	Alcool ($c = 4,06$)	FILETI [<i>Gazz. chim. Ital.</i> , t. XXII (II), p. 395; 1892].
l.-Id.	$[\alpha]_D^{17} - 135^{\circ},0$	Alcool ($c = 4,09$)	
α-Propylpipéridine. Voir Conicine.			
d.-β-Propylpipéridine. $C^8H^{11}Az =$ $\begin{array}{c} \text{CH}^3 \diagup \text{CH}(\text{C}^3\text{H}^1) - \text{CH}^2 \\ \text{CH}^2 \diagdown \quad \quad \quad \diagup \text{CH}^2 \end{array} \text{AzH}$	$[\alpha]_D^{16} + 6^{\circ},39$	Pur. $d^{19} = 0,8517$	DARNELL GRANGER (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 1064; 1897).
l.-Id.	$[\alpha]_D^{19} - 6^{\circ},39$		
Prunose. $C^5H^{10}O^5$	$[\alpha]_D^{14} + 224^{\circ},71$ (après 5 minutes) + $112^{\circ},35$ [après 2 h. (constant)] Eau ($c = 0,89$)		GARROS (Thèse de la Fac. de Paris, 1894).
	$[\alpha]_D + 93^{\circ},67$	après chauffage à 45° Eau ($c = 0,89$)	
	$[\alpha]_D^{15} + 90^{\circ},51$ + $88^{\circ},29$	Eau ($c = 5,3$) Id. ($c = 9,0$)	
Pseudoaconine. $C^{15}H^{19}AzO^4$	$[\alpha]_D^{20} + 30^{\circ},1$	Eau ($c = 0,90$)	DUNSTAN et CARR (<i>J. of</i> <i>chem. Soc.</i> , t. LXXI, p. 358; 1897).
-pseudoaconine (Vératryl-). $C^{34}H^{41}AzO^{11} + H^2O$	$[\alpha]_D^{16} - 38^{\circ},3$	Alcool ($c = 1,50$)	<i>Id.</i> , p. 356.
Pseudoaconitine. $C^{36}H^{49}AzO^{12}$	$[\alpha]_D^{15} + 18^{\circ},6$	Alcool ($c = 1,12$)	<i>Id.</i> , p. 354.
Pseudoaconitine (brom- hydrate de). ($C^{36}H^{49}AzO^{12})HBr$	$[\alpha]_D^{15} - 19^{\circ},5$	Eau ($c = 0,66$)	<i>Id.</i>
Pseudocinchonine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 198^{\circ},4$	$\left. \begin{array}{l} 1 \text{ vol. alcool} \\ 2 \text{ vol. chlorof.} \end{array} \right\} (c = 3)$	HESSÉ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXVI, p. 107; 1893).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1053

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Pseudocinchonine (di- chlorhydrate de). $Ps C. 2 HCl$	$[\alpha]_D^{15} + 189^{\circ}, 3$	Eau ($c = 3$)	<i>Id.</i> , p. 108.
Pseudocodéine. $C^{18}H^{21}AzO^2 + H^2O$	$[\alpha]_D - 91^{\circ}, 04$	Alcool ($p = 1,91$)	MERCK (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXIX, p. 161; 1891).
Pseudoconhydrine. $C^8H^{11}AzO$	$[\alpha]_D + 4^{\circ}, 3$	Eau ($p = 8$)	LADENBURG et ADAM (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 1671; 1891).
Pseudohyoscyamine. $C^{11}H^{23}AzO^3$	$[\alpha]_D - 21^{\circ}, 15$	Alcool absolu	MERCK (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXI, p. 115; 1893).
Pseudomorphine (chlor- hydrate de). $(C^{34}H^{36}Az^2O^6) 2 HCl + 4 H^2O$	$[\alpha]_D^{22,5} - [114,76 - 4,96c]$ Eau + 2 HCl ($c = 0,8$ à 1,6) — 198°, 86 Eau + 20 NaOH ($c = 2$) (hydraté)		HESSÉ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 195; 1875).
	$[\alpha]_D - 103^{\circ}, 13$	Eau ($p = 0,95$) (anhydre)	DONATH (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXIII, p. 562; 1886).
Pseudonitrocamphrate. Voir ψ -Nitrocamphrate.			
Pseudoquinine. $C^{20}H^{24}Az^2O^2$	$[\alpha]_D - 164^{\circ}, 44$	Alcool 98 % ($c = 1$)	SKRAUP (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIV, p. 428; 1894).
Ptérocarpine. $C^{10}H^8O^3$	$[\alpha]_D - 211^{\circ}$	Chloroforme ($c = 4,64$)	CAZENÈVE et HUGONENQ (<i>C. R.</i> , t. CIV, p. 1722; 1887).
Pulégone. $C^{10}H^{16}O$ (de l'essence de <i>Mentha</i> <i>pulegium</i>)	$[\alpha]_D^{20} + 22^{\circ}, 89$	Pur. $d_4^{20} = 0,9307$	BECKMANN et PLEISSNER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXII, p. 4; 1891).
	$[\alpha]_D^{23} + 25^{\circ}, 25$	Pur. $d^{23} = 0,9293$	BARBIER (<i>C. R.</i> , t. CXIV, p. 126; 1892).
(régén. de la comb. avec le bisulfite de sodium).	$[\alpha]_D + 22^{\circ}, 94$	Pur.	VON BAEYER et HENRICH (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 653; 1895).
P. artificiel (de l'isopulégone)	$[\alpha]_D^{17,5} + 18^{\circ}, 15$	Pur. $d^{17,5} = 0,9368$	TIEMANN et SCHMIDT (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 30; 1897).

-pulégone (Iso-). Voir Isopulégone.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Pulégone (bromhydrate de). $C^{10}H^{17}OBr$	$[\alpha]_D^{20} - 33^{\circ},88$	Alcool ($p = 20$)	BECKMANN et PLEISSNER (<i>loc. cit.</i> , p. 22).
Pulégonoxyime. $C^{10}H^{19}AzO^2$	$[\alpha]_D^{20} - 83^{\circ},44$	Alcool ($p = 10$)	<i>Id.</i> , p. 8.
Pulégonoxyime (chlorhydrate de). $(C^{10}H^{19}AzO^3)HCl$	$[\alpha]_D^{20} - 32^{\circ},43$	Alcool ($p = 10$)	<i>Id.</i> , p. 9.
Puléone. Voir Pulégone.			
Pyraconine. $C^{24}H^{27}AzO^2$	$[\alpha]_D^{15} - 90^{\circ},99$	Eau ($c = 1,12$)	DUNSTAN et CARR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXV, p. 180; 1893).
Pyraconine (chlorhydrate de). $B.HCl$	$[\alpha]_D^{15} - 102^{\circ},07$	Eau ($c = 1,96$)	<i>Id.</i>
Pyraconitine (bromhydrate de). $(C^{31}H^{41}AzO^{10})HBr$	$[\alpha]_D^{15} - 46^{\circ},8$	Eau ($c = 2,14$)	<i>Id.</i> , p. 179.
d.-Pyroglutamide. $C^5H^8Az^2O^2$ (d'ac. glutamique g.)	$[\alpha]_D^{26} + 41^{\circ},29$	Eau ($c = 3,31$)	MENOZZI et APPIANI (<i>R. C. del Lincei</i> (5 ^e s.), t. II (2 ^e sem.), p. 422; 1893.
l.-Id. (d'ac. glutamique dr.)	$[\alpha]_D^{15} - 40^{\circ}$	Eau ($p = 8,56$)	<i>Id.</i> (<i>Id.</i> (4 ^e s.), t. IV (1 ^{er} sem.), p. 33; 1891).
d.-Pyroglutamique (acide). $C^5H^7AzO^3$ (d'ac. glutamique g.)	$[\alpha]_D^{25} + 7^{\circ}$	Eau ($c = 2,67$)	<i>Id.</i> (<i>Id.</i> (5 ^e s.), t. II (2 ^e sem.), pp. 418 et 423; 1893). [<i>Id.</i> (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (II); 1892).]
l.-Id. (d'ac. glutamique dr.)	$[\alpha]_D^{11} - 7^{\circ},21$	Eau ($c = 12,72$)	
Pyrotartrique (acide). $C^2H^3O^4 \quad CH^2.CH.CO OH$ $CH^2.CO OH$	$[\alpha]_D^{22} + 9^{\circ},9$ (moy.)	Eau ($p = 19$ à 29)	LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 1254; 1896).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1055

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quassine. $C^{32}H^{42}O^{10}$ (?)	$[\alpha]_D + 37^{\circ}, 8$	Chloroforme	CHRISTENSEN [<i>Arch. d. Pharm.</i> (3 ^e s.), t. XX, p. 481; 1882].
Quassol. $C^{40}H^{50}O + H^2O$ (?)	$[\alpha]_D - 46^{\circ}, 0$ $- 42^{\circ}, 6$	Chloroforme Éther et chloroforme	MERCK (<i>Merck's Jahr.</i> 1894; p. 19).
Québrachine. $C^{21}H^{26}Az^2O^3$	$[\alpha]_D^{15} + 62^{\circ}, 5$ $+ 18^{\circ}, 6$	Alcool 97 % ($c = 2$) Chloroforme ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXI, p. 265; 1882).
Québrachite. $C^7H^{14}O^6$	$[\alpha]_D - 80^{\circ}$		TANRET (<i>C. R.</i> , t. CIX, p. 907; 1889).
Québrachol. $C^{20}H^{34}O$	$[\alpha]_D^{15} - 29^{\circ}, 3$	Chloroforme ($c = 4$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXI, p. 272; 1882).
Quercite. $C^6H^{12}O^5$	$[\alpha]_D^{16} + 24^{\circ}, 3$ (ℓ sans influence)	Eau ($c = 2$) (sans infl.)	PRUNIER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. XV, p. 21; 1878].
Quinamicine. $C^{19}H^{24}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} + 38^{\circ}, 1$ $+ 47^{\circ}, 0$	Alcool 97 % ($c = 2$) Eau + 3 H Cl (id.)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCVII, p. 288; 1881).
Quinamidine. $C^{19}H^{24}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} + 4^{\circ}, 5$	Alcool 97 % ($c = 2$)	<i>Id.</i>
Quinamine. $C^{19}H^{24}Az^2O^2$ (Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{15} + 106^{\circ}, 8$	Alcool ($c = 0,84$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 272; 1873).
	$[\alpha]_D^{15} + 104^{\circ}, 6$	Alc. abs. ($c = 0,50$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXC VII, p. 48; 1879).
	$+ 103^{\circ}, 9$	Id. ($c = 1,02$)	
	$+ 102^{\circ}, 8$	Id. ($c = 1,49$)	
	$+ 100^{\circ}, 7$	Id. ($c = 1,77$)	
	$+ 101^{\circ}, 5$	Alc. 90 % ($c = 1,65$)	
	$+ 121^{\circ}, 4$	Éther abs. ($c = 0,46$)	
	$+ 119^{\circ}, 9$	Id. ($c = 1,02$)	
	$+ 94^{\circ}, 9$	Chlorof. ($c = 0,72$)	
	$+ 94^{\circ}, 0$	Id. ($c = 1,51$)	
	$+ 93^{\circ}, 3$	Id. ($c = 2,235$)	
	$+ 93^{\circ}, 3$	Benzène ($c = 0,056$)	
	$+ 100^{\circ}, 9$	Id. ($c = 1,49$)	
	$[\alpha]_D^{15} + 104^{\circ}, 5$	Alc. 97 % ($c = 2$)	HESSE (<i>Id.</i> t. CXCIX, p. 337; 1879).
	$+ 93^{\circ}, 50$	Chlorof. (id.)	
	$+ 116^{\circ}, 0$	Eau + H Cl (id.)	
	$+ 117^{\circ}, 1$	Eau + 3 H Cl (id.)	

Action des acides en solutions aqueuses.[$c = 1,56$] [$t = 16^{\circ}$] n molécules acide pour 1 molécule base.

n.	ACIDE							
	chlorhydrique.	azotique.	chlorique.	acétique.	formique.	sulfurique.	oxalique.	phosphorique.
0,5	"	"	"	"	"	+115,8	+116,8	"
1	+114,4	+116,5	+116,1	+116,2	+114,7	+116,4	+118,1	+117,3
1,5	"	"	"	"	"	+116,8	"	"
2	+117,6	+116,8	+116,0	+116,6	+117,2	+116,4	+117,5	+117,2
3	+116,9	+117,7	"	+116,9	"	"	"	"
3,5	"	"	"	"	"	+116,3	"	"
4	+117,1	+117,0	+117,2	+117,5	+117,5	"	+117,2	+116,6
5	"	"	"	+118,0	"	+116,5	"	"
6	"	"	"	"	"	"	+117,2	"
7	+117,3	+116,7	"	"	"	"	"	"
8	"	"	+116,3	"	"	"	"	+116,7
10	+117,0	"	"	+118,0	+116,5	+116,6	+116,8	"
12	"	+114,8	"	"	"	"	"	"
15	"	"	+115,2	"	"	"	"	"
20	+115,9	+114,4	"	+117,9	+116,8	+114,9	"	+116,2
30	+112,8	"	"	"	"	+111,3	"	"
40	+108,2	"	"	+117,9	"	"	"	"
60	"	"	"	"	+116,6	"	"	"

OUDEMANS (*loc. cit.*).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinamine (azotate de). <i>Quin. AzO³H</i>	$[\alpha]_D^{25} + 96^{\circ},8$ + $97^{\circ},0$ + $109^{\circ},2$ + $109^{\circ},6$	Eau ($c = 1,00$) Id. ($c = 1,93$) Alc. abs. ($c = 0,99$) Id. ($c = 2,04$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXCVII, p. 58; 1879).
Quinamine (bromhydrate de). <i>Quin. HBr</i>	$[\alpha]_D^{25} + 83^{\circ},2$	Eau ($c = 4$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCVII, p. 288; 1881).
Quinamine (chlorhydrate de). <i>Quin. HCl</i>	$[\alpha]_D^{25} + 100^{\circ},0$ + $118^{\circ},1$	Eau ($c = 2$) Alc. 97 % (id.)	<i>Id.</i> , p. 307.
Quinamine (iodhydrate de). <i>Quin. HI</i>	$[\alpha]_D^{25} + 92^{\circ},5$ + $94^{\circ},4$ + $95^{\circ},8$	Alc. abs. ($c = 1,07$) Id. ($c = 1,64$) Id. ($c = 2,31$)	OUDEMANS (<i>loc. cit.</i> , p. 60).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1057

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinamine (perchlorate de). <i>Quin.</i> ClO ⁴ H	$[\alpha]_D^{16} + 99^{\circ},3$ $+ 101^{\circ},8$	Alc. abs. ($c = 0,71$) Id. ($c = 2,13$)	<i>Id.</i> , p. 59.
Quinate d'ammonium. $C^3H^{11}O^6.AzH^4$	$[\alpha]_D - 44^{\circ},0$ $[\alpha]_D - 14^{\circ},7$	Eau ($c = 2,6$) Alc. 98,5 % ($c = 0,91$)	OUDEMANS (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. IV, p. 170; 1885). CERKEZ (<i>C. R.</i> , t. CXVII, p. 174; 1893).
Quinate de baryum. $(C^3H^{11}O^6)^2Ba$	$[\alpha]_D^{11} - 34^{\circ},6$ $- 35^{\circ},2$ $- 35^{\circ},8$	Eau ($c = 6,16$) Id. ($c = 14,86$) Id. ($c = 20,40$)	OUDEMANS (<i>loc. cit.</i>).
Quinate de calcium. $(C^3H^{11}O^6)^2Ca$	$[\alpha]_D^{11} - 44^{\circ},0$ $- 46^{\circ},4$ $- 47^{\circ},4$	Eau ($c = 1,6$ à $3,5$) Id. ($c = 8,4$) Id. ($c = 11,9$)	<i>Id.</i>
Quinate de lithium. $C^3H^{11}O^6.Li$	$[\alpha]_D - 15^{\circ},2$	Alc. 98,5 % ($c = 0,89$)	CERKEZ (<i>loc. cit.</i>).
Quinate de magnésium. $(C^3H^{11}O^6)^2Mg$	$[\alpha]_D^{11} - 45^{\circ},3$ $- 47^{\circ},1$ $- 48^{\circ},1$	Eau ($c = 3,3$) Id. ($c = 6,6$) Id. ($c = 13,7$)	OUDEMANS (<i>loc. cit.</i>).
Quinate de potassium. $C^3H^{11}O^6.K$	$[\alpha]_D^{16} - 40^{\circ},6$ $- 41^{\circ},5$ $[\alpha]_D - 7^{\circ},2$	Eau + 0 à 2 KOH ($c = 2,9$) Id. ($c = 9$) Alc. 98,5 % ($c = 0,30$)	<i>Id.</i> CERKEZ (<i>loc. cit.</i>).
Quinate de sodium. $C^3H^{11}O^6.Na$	$[\alpha]_D^{16} - 43^{\circ},9$ $- 44^{\circ},3$ $[\alpha]_D^{20} - 40^{\circ},7$ $- 41^{\circ},86$ $- 42^{\circ},94$ $- 43^{\circ},64$ $[\alpha]_D - 13^{\circ},6$	Eau ($c = 2,64$) Eau + 2 NaOH ($c = 7,13$) Eau ($c = 13$ à 53) Eau + 4 NaOH ($c = 6,7$) Id. ($c = 10,5$) Id. ($c = 14,6$) Alc. 98,5 % ($c = 0,35$)	OUDEMANS (<i>loc. cit.</i>). THOMSEN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXV, p. 156; 1887]. CERKEZ (<i>loc. cit.</i>).
Quinate de strontium. $(C^3H^{11}O^6)^2Sr$	$[\alpha]_D^{16} - 37^{\circ},9$ $- 39^{\circ},8$ $- 40^{\circ},3$	Eau ($c = 2,41$) Id. ($c = 3,91$) Id. ($c = 8,29$)	OUDEMANS (<i>loc. cit.</i>).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinate de zinc. (C ² H ¹¹ O ⁶) ₂ Zn	[α] _D ¹⁷ — 42°,9 — 44°,7 — 45°,6 — 46°,9	Eau (c = 2,33) Id. (c = 3,79) Id. (c = 3,84) Id. (c = 6,65)	<i>Id.</i>
Quinate d'aniline. (C ⁶ H ⁷ Az) (C ² H ¹² O ⁶)	[α] _D — 28°,5 — 22°,9 — 27°,6	Eau (c = 3,54) Alc. 95 % (c = 2,03) Alc. 98,5 % (c = 2,64)	CERREZ (<i>loc. cit.</i> , p. 175)
Quinate de diéthylamine. (C ⁴ H ¹¹ Az) (C ² H ¹² O ⁶)	[α] _D — 31°,8 — 12°,4 — 14°,3	Eau (c = 3,48) Alc. 95 % (c = 1,82) Alc. 98,5 % (c = 1,02)	<i>Id.</i>
Quinate de pyridine. (C ⁵ H ⁵ Az) (C ² H ¹² O ⁶)	[α] _D — 30°,0 — 25°,1 — 27°,1	Eau (c = 4,19) Alc. 95 % (c = 1,81) Alc. 98,5 % (c = 1,81)	<i>Id.</i>
Quinate de quinoléine. (C ⁹ H ⁷ Az) (C ² H ¹² O ⁶)	[α] _D — 27°,4 — 22°,3 — 22°,6	Eau (c = 2,06) Alc. 95 % (c = 1,08) Alc. 98,5 % (c = 1,81)	<i>Id.</i>
Quinate benzylique. C ¹⁴ H ¹⁸ O ⁶ = (C ² H ¹¹ O ⁶)CH ² .C ⁶ H ⁵	[α] _D — 24°,7	Alc. 95 % (c = 2,345)	<i>Id.</i>
Quinate <i>i</i>-butylique. C ¹¹ H ²⁰ O ⁶ = (C ² H ¹¹ O ⁶)CH ² .CH : (CH ³) ₂	[α] _D — 26°,2	Id. (c = 3,36)	<i>Id.</i>
Quinate éthylique. C ⁹ H ¹⁶ O ⁶ = (C ² H ¹¹ O ⁶)C ² H ⁵	[α] _D — 26°,4	Id. (c = 3,75)	<i>Id.</i>
Quinate méthylique. C ⁸ H ¹⁴ O ⁶ = (C ² H ¹¹ O ⁶)CH ³	[α] _D — 28°,6	Id. (c = 4,50)	<i>Id.</i>
Quinate <i>n</i>-propylique. C ¹⁰ H ¹⁸ O ⁶ = (C ² H ¹¹ O ⁶)CH ² .C ³ H ⁷	[α] _D — 26°,4	Id. (c = 1,74)	<i>Id.</i>
Quinate <i>i</i>-propylique. C ¹⁰ H ¹⁸ O ⁶ = (C ² H ¹¹ O ⁶)CH : (CH ³) ₂	[α] _D — 27°,6	Id. (c = 2,21)	<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1059

NOM ET FORMULE.	- POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.												
Quinéthonique (acide). $C^{14}H^{18}O^8 =$ $C^2H^5.O.C^6H^1(C^6H^9O^1)$	$[\alpha]_D - 63^\circ$ (app.)		KOSSEL (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. IV, p. 296; 1880).												
Quinéthyline. $C^{19}H^{21}Az^2O.O.C^2H^5$	$[\alpha]_D - 169'', 4$	Alcool absolu	GRIMAUZ et ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. CXII, p. 1364; 1891).												
Quinéthyline (sulfate de) $(C^{21}H^{26}Az^2O^2)^2SO^4H^2$	$[\alpha]_D - 233^\circ, 1$	H Cl étendu	<i>Id.</i>												
Quinicine. $C^{20}H^{24}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} + 44^\circ, 1$	Chloroforme ($c = 2$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVIII, p. 260; 1875).												
Quinicine (oxalate de). <i>Quin.</i> $2C^2O^4H^2 + 9H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + [20,68 - 1,14c]$ 1 vol. alcool, 2 vol. chlorof. ($c = 1 \text{ à } 3$) $[\alpha]_D^{15} + 9^\circ, 54$ Eau ($c = 2$) $[\alpha]_D^{15} + 15^\circ, 54$ Eau + $2SO^4H^2$ ($c = 2$)		<i>Id.</i>												
Quinidamine. Voir Conquinamine.															
Quinidine. $C^{20}H^{24}Az^2O^2 + 2\frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 250^\circ, 75$	Alc. absolu ($p = 1,27$)	PASTEUR (<i>C. R.</i> , t. XXXVI, p. 26; 1853).												
	$[\alpha]_D^{15} + [236,77 - 3,01c]$ Alcool 97 % ($c = 1 \text{ à } 3$) + $232^\circ, 72$ Alcool 80 % ($c = 2$) + $244^\circ, 54$ $\left. \begin{array}{l} 1 \text{ vol. alcool} \\ 2 \text{ vol. chlorof.} \end{array} \right\} (c = 1)$ + $241^\circ, 75$ Id. ($c = 2$) + $230^\circ, 35$ Chlor. [$c = 1,76$ (anh.)]		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 223; 1875). [<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. CLXVI; 1873).												
	$[\alpha]_D^{15} + 236^\circ, 0$	Alcool 97 % ($c = 2$)	Id. (<i>Id.</i> t. CLXXXII, p. 130 18-6).												
	$[\alpha]_D^{15} + 255^\circ, 4$ + $257^\circ, 6$ + $259^\circ, 0$ + $259^\circ, 4$ + $259^\circ, 3$ + $259^\circ, 4$	ALCOOL. EAU. <table><tr><td>100</td><td>0</td></tr><tr><td>95,3</td><td>4,7</td></tr><tr><td>90,5</td><td>9,5</td></tr><tr><td>85</td><td>15</td></tr><tr><td>80</td><td>20</td></tr><tr><td>75</td><td>25</td></tr></table> ($c = 1,62$) (anh.)	100	0	95,3	4,7	90,5	9,5	85	15	80	20	75	25	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, pp. 41 et 48; 1876).
100	0														
95,3	4,7														
90,5	9,5														
85	15														
80	20														
75	25														
	$[\alpha]_D^{15} + 228^\circ, 8$ + $195^\circ, 2$ + $206^\circ, 6$	Chlorof. (id.) Benzène (id.) Toluène (id.)													
(Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{15} + 261^\circ, 7$	Alc. abs. [$c = 1,55$ (anh.)]													

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{17} + 274^{\circ},7$ $+ 269^{\circ},7$	$\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ vol. alcool } (p=1,06) \\ 2 \text{ vol. chlorof. } (anh.) \end{array} \right.$ Id. ($p=2,10$)	LENZ (<i>Zeits. f. anal. Ch.</i> , t. XXVII, p. 572; 1888).

Action des acides en solutions aqueuses.[$c = 1,62$] [$t = 16^{\circ}C$] n moléc. acide pour 1 moléc. base.

ACIDES.	$n = 1.$	$n = 2.$	$n = 3.$	$n = 5.$	$n = 8.$	$n = 20.$
A. chlorhydrique....	$+233^{\circ},6$	$+322^{\circ},0$	$+325^{\circ},2$	$+321^{\circ},2$	[$+316^{\circ},5$]	$+305^{\circ},6$
A. azotique.....	"	$+322,5$	$+328,3$	$+323,5$	[$+320,3$]	$+313,5$
A. chlorique.....	"	$+326,2$	[$+328,5$]	[$+328,5$]	$+325,4$	"
A. perchlorique....	"	[$+332$]	$+333,0$	$+332,0$	"	"
A. formique.....	$+236,3$	$+286,2$	$+308,9$	[$+318,5$]	$+323,7$	$+325,8$
A. acétique.....	"	$+248,6$	$+263,9$	$+280,3$	[$+294,0$]	[$+312,0$]
A. sulfurique.....	$+315,5$	[$+321,5$]	[$+321,0$]	$+320,5$	[$+318,3$]	"
A. oxalique.....	$+278,9$	$+315,5$	$+316,3$	"	"	"
A. phosphorique...	"	$+321,8$	$+324,6$	$+324,0$	$+322,8$	"

(Suite).

ACIDES.	$n = 25.$	$n = 40.$	$n = 60.$	$n = 70.$
A. formique.....	"	$+325^{\circ},1$	$+324^{\circ},1$	"
A. acétique.....	$+313,2$	$+318,3$	$+318,4$	$+318,0$

OUDEMANS (*Rec. Trav. chim. d. P. B.*, t. I, p. 27; 1882) [*extrait*].

(les nombres entre [] sont tirés par interpolation des nombres de l'auteur).

Quinidine et acétone. Quin. + C^2H^6O	$[\alpha]_D + 173^{\circ},7$	Acétone ($p = 2,5$) (p sans influence)	WYROUBOFF [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 80; 1894].
Id. et alcool éthylique. Quin. + C^2H^6O	$[\alpha]_D - 235^{\circ},3$	Alcool éthylique (p sans influence)	Id., p. 41.
Id. et alcool méthylique. Quin. + CH^4O	$[\alpha]_D + 236^{\circ},1$	Alc. méthylique (id.)	Id.
Id. et benzène. Quin. + $\frac{1}{3}C^6H^6$	$[\alpha]_D^{17} + 225^{\circ},9$ $+ 201^{\circ},4$ $+ 193^{\circ},9$ $+ 185^{\circ},3$	Benzène ($c = 0,54$) Id. ($c = 1,15$) Id. ($c = 1,25$) Id. ($c = 1,95$)	Id., p. 70.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1061

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. et éther éthylique. <i>Quin.</i> $+ \frac{1}{3} C^4 H^{10} O$	$[\alpha]_D^{11} + 254^{\circ}, 5$	Éther ($c = 0,86$)	<i>Id.</i>
Quinidine (azotate de). <i>Quin.</i> $AzO^3 H$	$[\alpha]_D^{11} + 199^{\circ}, 3$	Alc. abs. ($c = 2,17$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 49; 1876).
	$[\alpha]_D^{25} + 187^{\circ}$	Eau ($c = 0,24$ à $0,64$)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893).
	$+ 185^{\circ}, 3$	Id. ($c = 0,97$)	
	$+ 183^{\circ}, 5$	Id. ($c = 1,29$)	
	$+ 181^{\circ}, 7$	Id. ($c = 1,935$)	
Quinidine (α -bromocam- phosulfonate de). <i>Quin.</i> ($C^{10} H^{14} BrO.SO^3 H$)	$[\alpha]_D^{25} + 158^{\circ}, 8$	Eau ($c = 0,066$)	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XV, p. 401; 1894).
	$+ 159^{\circ}, 7$	Id. ($c = 0,132$)	
	$+ 160^{\circ}, 6$	Id. ($c = 0,265$)	
	$+ 160^{\circ}, 9$	Id. ($c = 0,529$)	
	$[\alpha]_D^{25} + 198^{\circ}, 5$	Eau et 50 % acétone ($c = 0,13$)	
	$+ 198^{\circ}, 9$	Id. ($c = 0,26$)	
Quinidine (chlor- hydrate de). <i>Quin.</i> $HCl + H^2 O$	$[\alpha]_D^{15} + [212,0 - 2,56c]$		HERSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 225; 1875). [<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. CLXVI, p. 217; 1873).]
	Alcool 97 % ($c = 2$ à 5)		
	$+ 230^{\circ}, 25$	Alc. 80 % ($c = 2$)	
	$+ 193^{\circ}, 75$	Alcool 1 vol. } ($c = 2$) Chlorof. 2 vol. }	
	$+ 109^{\circ}, 25$	Chlorof. [$c = 2$ (anh.)]	
	$+ [205,83 - 4,93c]$		Id. (<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 130 1876).
	Eau ($c = 1$ à 2)		
	$+ 282^{\circ}, 50$	Eau + HCl	
	$+ 286^{\circ}, 00$	Id. + 4 HCl	
	$+ 278^{\circ}, 18$	Id. + 10 HCl	
	$[\alpha]_D^{15} + [292,56 - 3,09c]$		OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 49; 1876).
	Eau + 2 HCl ($c = 1$ à 5)		
	$[\alpha]_D^{15} + 285^{\circ}, 75$	Eau + 4 HCl ($c = 2$)	
	$[\alpha]_D^{25} + 286^{\circ}, 0$	Id.	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{15} + 190^{\circ}, 8$	Eau [$c = 1,98$ (anh.)]	
	$+ 199^{\circ}, 4$	Alc. abs. [id.]	
	$+ 213^{\circ}, 0$	Alc. 90,5 % [id.]	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{25} + 201^{\circ}$	Eau [$c = 0,22$ à $0,45$ (anh.)]	
	$+ 199^{\circ}, 4$	Id. ($c = 0,601$)	
	$+ 198^{\circ}, 9$	Id. ($c = 0,901$)	
	$+ 197^{\circ}, 5$	Id. ($c = 1,202$)	
	$+ 195^{\circ}, 0$	Id. ($c = 1,802$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinidine (dichlor- hydrate de). <i>Quin.</i> 2 HCl + H ² O	$[\alpha]_D^{15} + 250^{\circ}, 3$	Eau (c = 2)	Hesse (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{25} + 308^{\circ}, 6$	Eau [c = 0,124 (anh.)]	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
	+ 282", 9	Id. [c = 0,248 (id.)]	
	+ 264", 2	Id. [c = 0,496 (id.)]	
	+ 262", 7	Id. [c = 0,992 (id.)]	
	+ 259", 0	Id. [c = 1,985 (id.)]	
	+ 254", 7	Id. [c = 3,970 (id.)]	
<hr/>			
Quinidine (oxalate de). <i>Quin.</i> C ² O ⁴ H ² + H ² O	$[\alpha]_D^{15} + [189,0 - 2,18c]$ 1 vol. alc.; 2 vol. chlorof. (c = 1 à 3)		Hesse (<i>loc. cit.</i> , p. 227).
<hr/>			
Quinidine (phénylgly- colate de). <i>Quin.</i> [C ⁶ H ⁵ .CH(OH).CO OH]	$[\alpha]_D^{25} + 152^{\circ}$	Eau (c = 0,3 à 0,6)	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
	+ 150", 0	Id. (c = 0,8 à 1,2)	
	+ 148", 7	Id. (c = 1,59)	
	+ 146", 8	Id. (c = 2,38)	
<hr/>			
Quinidine (sulfate acide de). <i>Quin.</i> SO ⁴ H ² + 5 H ² O	$[\alpha]_D^{17} + [212,0 - 0,8c]$ Eau (c = 2 à 8) + 183", 0 Alcool 97 % (c = 2)		Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 225; 1875).
	$[\alpha]_D^{15} + [215,49 - 1,41c]$ Eau + 2 SO ⁴ H ² (c = 1 à 10)		Id. (<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 130; 1876).
	$[\alpha]_D^{25} + 218^{\circ}, 18$ Eau (c = 2)		
<hr/>			
Quinidine (sulfate neutre de). <i>Quin.</i> SO ⁴ H ² + 2 H ² O	$[\alpha]_D^{15} + 216^{\circ}, 70$	Alcool (c = 2,14)	Hesse (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 227; 1873).
	+ 280", 49	Eau + SO ⁴ H ² (c = 2,4)	
	+ 281", 91	Id. + 6 SO ⁴ H ² (id.)	
	$[\alpha]_D^{15} + 179^{\circ}, 54$	Eau (c = 1)	Id. (<i>Id.</i> , t. CLXXVI, p. 226; 1875).
	+ 218", 18	Alcool 80 % (c = 2)	
	+ 227", 0	Id. 60 % (id.)	
	+ 229", 25	Alcool 1 vol. } (c = 2)	
		Chlorof. 2 vol. }	
	+ 184", 17	Chlorof. [c = 3 (anh.)]	
	+ 180", 10	Id. [c = 5 (anh.)]	
	$[\alpha]_D^{15} + 286^{\circ}, 4$	Eau + 4 HCl [c = 2 (anh.)]	Id. (<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 156; 1876).
	+ 281", 0	Eau + 5 SO ⁴ H ² [id.]	
	$[\alpha]_D^{17} + 211^{\circ}, 5$	Alc. abs. (c = 1,96)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 49; 1876).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1063

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{25} + 194^{\circ}, 5$ $+ 192^{\circ}, 8$ $+ 192^{\circ}, 2$ $+ 190^{\circ}, 3$ $+ 188^{\circ}, 2$	Eau [$c = 0,23$ à $0,47$ (anh.)] Id. [$c = 0,627$ (id.)] Id. [$c = 0,932$ (id.)] Id. [$c = 1,243$ (id.)] Id. [$c = 1,865$ (id.)]	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893).
Quinine (anhydre). $C^{20}H^{21}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{15} - 170^{\circ}, 50$ $- 169^{\circ}, 25$ $- 116^{\circ}, 00$ $- 106^{\circ}, 60$	Alcool 97 % ($c = 1$) Id. ($c = 2$) Chloroforme ($c = 2$) Id. ($c = 5$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 208; 1875). [<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. CLXVI; 1873)].
	$[\alpha]_D^{15} - 136^{\circ}$ $- 127^{\circ}$ $- 126^{\circ}$ $- 117^{\circ}$	Benzène ($c = 0,61$) Toluène ($c = 0,39$) Chlorof. ($c = 0,775$) Id. ($c = 1,465$)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 44; 1876).
	$[\alpha]_D^t - [173,25 - 0,22t + 0,0026t^2 - (1,80 - 0,007t)c]$ Alc. abs. ($t = 0^{\circ}$ à 20°) ($c = 1$ à 6)		Formule calculée d'après les nombres de l'auteur.
		ALCOL. EAU.	
	$[\alpha]_D^{15} - 167^{\circ}, 5$ $- 169^{\circ}, 7$ $- 170^{\circ}, 4$ $- 171^{\circ}, 9$ $- 174^{\circ}, 3$ $- 176^{\circ}, 1$ $- 176^{\circ}, 5$	100 ^{gr} 94,9 93,5 90,5 83,3 73,9 65,1 ($c = 1,62$)	0,0 ^{gr} 5,1 6,5 9,5 16,7 26,1 34,9 ($c = 1,62$)
			<i>Id.</i> , p. 47.
(Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D - 164^{\circ}, 4$ ($t = 16^{\circ}, 8$ à $17^{\circ}, 4$)	Alcool 1 vol. } ($p = 0,7$ Chlorof. 2 vol. } à $2,3$)	LENZ (<i>Zeits. f. anal. Ch.</i> , t. XXVII, p. 561; 1888).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinine (diiodométhylate de). $Quin. CH^3 \cdot ^2$ (1) De la cupréine. (2) De la quinine natur.	$[\alpha]_D^{18} - 150^{\circ}, 8^{(1)}$ $- 151^{\circ}, 6^{(2)}$	Eau et 20% SO^4H^2 ($c=2$)	GRIMAUD et ARNAUD [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. VII, p. 307; 1892].
Quinine (gallotannate de). $Quin. C^{14}H^{10}O^9$	$[\alpha]_D^{15} - 40^{\circ}, 1$	Alc. méthyl. ($c = 0,5$)	ROSENHEIM et SCHIDROWITZ [<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 884; 1898].
Quinine (nitrocamphrate de). $Q. [C^{10}H^{14}(AzO^2)O]^2 + H^2O$	$[\alpha]_D + 45^{\circ}, 9$	Alcool ($c = 2,72$)	CAZENÈVE [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XLIX, p. 92; 1888].
Quinine (oxalate de). $Quin^2. C^2O^4H^2 + 6H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - [141,58 - 0,58c]$ 1 vol. alc., 2 vol. chlorof. ($c = 1$ à 3)		HERSE [<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 218; 1875].
$Quin^2. C^2O^4H^2 + 3H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 131^{\circ}, 4$	Alc. ($c = 1,98$) (anhydre)	OUDEMANS [<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 49; 1876].
Quinine (phénolchlorhydrate de). $Quin^2. (HCl)^2 C^6H^6O + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 140^{\circ}, 45$	Alcool 97 % ($c = 2$)	JOBST et HERSE [<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXX, p. 251; 1876].
Quinine (phénolsulfate de). $Quin^2. SO^3. C^6H^6O + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 158^{\circ}, 83$ 1 vol. alc., 2 vol. chlorof.	$(c = 2)$ <i>Id.</i> , p. 249.	
Quinine (phénylglycolate de). $Quin. [C^6H^5.CH(OH).COOH]$	$[\alpha]_D^{15} - 123^{\circ}$ $- 119^{\circ}, 8$ $- 116^{\circ}, 6$	Eau ($c = 0,4$ à $0,8$) Id. ($c = 1,190$) Id. ($c = 1,587$)	HÄDRICH [<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893].
Quinine (i-propylphénylglycolate de). $Q. C^3H^7.C^6H^5.CH(OH).COOH$ de l'ac. gauche	$[\alpha]_D^{15} - 118^{\circ}, 4$	Alcool ($c = 0,38$)	FILETTI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (II), p. 395; 1892].
Id. de l'ac. droit	$[\alpha]_D^{15} - 79^{\circ}, 4$	Id. ($c = 0,92$)	
Quinine (séléniate de). $Quin. SeO^4H^2 + 7H^2O$	$[\alpha]_D - 155^{\circ}, 8$	Eau (c sans influence)	WYROUBOFF [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 61; 1894].

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1067

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinine (sulfate acide de). <i>Quin.</i> $(\text{SO}^4\text{H}^2)^2 + 7\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} - [170,3 - 0,94c]$ Eau ($c = 2$ à 10) $[\alpha]_D^{15} - 154^{\circ},54$ Alc. 80 % ($c = 1$) $[\alpha]_D^{13} - 153^{\circ},34$ Id. ($c = 3$) $[\alpha]_D^{15} - 171^{\circ},0$ Eau + $12\text{SO}^4\text{H}^2$ ($c = 2$)		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 218; 1875). [<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. CLXXVI; 1873).]
<i>Quin.</i> $(\text{SO}^4\text{H}^2)^2 + 4\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} - [155,69 - 1,136c]$ Eau ($c = 2$ à 10) — $[153,87 - 0,917c]$ Eau + SO^4H^2 ($c = 2$ à 6)		Id. (<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 135; 1876).
Quinine (sulfate basique de). <i>Quin</i> ² . $\text{SO}^4\text{H}^2 + 8\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} - 162^{\circ},95$ Alc. 80 % ($c = 2$) — $166^{\circ},36$ Alc. 60 % (id.) — $[157,5 - 0,27c]$ 1 vol. alc., 2 vol. chlorof. ($c = 1$ à 5)		Id. (<i>Id.</i> , t. CLXXVI, p. 213; 1875).
	$[\alpha]_D^{15} - 230^{\circ},2$ Eau + 4HCl [$c = 2$ (anh.)] — $231^{\circ},8$ Eau + $5\text{SO}^4\text{H}^2$ [id.]		Id. (<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 154; 1876).
	$[\alpha]_D^{11} - 157^{\circ},5$ Alc. abs. [$c = 2,2$ (anh.)]		OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 49; 1876).
	$[\alpha]_D^{11} - 155^{\circ},2$ Id. [$c = 1,3$ (id.)] — $158^{\circ},4$ Id. [$c = 2$ (id.)]		Id. (<i>Rec. Trav. ch. d. P. B.</i> , t. I, p. 27; 1882).
Quinine (sulfate neutre de). <i>Quin.</i> $\text{SO}^4\text{H}^2 + 7\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} - 134^{\circ},75$ Alcool 97 % ($c = 2$) — $143^{\circ},63$ Alcool 80 % ($c = 1$) — $142^{\circ},75$ Id. ($c = 2$) — $155^{\circ},91$ Alcool 60 % ($c = 2$) — $138^{\circ},75$ $\left. \begin{array}{l} 1 \text{ vol. alcool} \\ 2 \text{ vol. chlorof.} \end{array} \right\}$ ($c = 2$) — $[164,85 - 0,31c]$ Eau ($c = 1$ à 6) — $166^{\circ},36$ Eau + $2\text{SO}^4\text{H}^2$ ($c = 2$) — $175^{\circ},67$ Eau + $10\text{SO}^4\text{H}^2$ (id.) — $168^{\circ},25$ Eau + 4HCl (id.)		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 213; 1875).
	$[\alpha]_D^{15} - [175,98 - 2,49c + 0,147c^2]$ Eau ($c = 2$ à 5) $[\alpha]_D^{15} - [171,68 - 0,78c]$ Eau + $2\text{SO}^4\text{H}^2$ ($c = 1$ à 10) $[\alpha]_D^{15} - 172^{\circ},04$ Eau + $2\text{SO}^4\text{H}^2$ ($c = 2$)		Id. (<i>Id.</i> , t. CLXXXII, pp. 130 et 136; 1876).
(Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{11} - 134^{\circ},5$ Alc. abs. [$c = 2,94$ (anh.)] — $213^{\circ},7$ Eau [id. (id.)]		OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 49; 1876).

Action des acides en solutions aqueuses. $(c = 1,62)(t = 16^{\circ}\text{C.})$ n moléc. acide pour 1 mol. base.

ACIDES.	$n = 1.$	$n = 2.$	$n = 3.$	$n = 5.$	$n = 10.$
Ac. chlorhydrique....	+200°,2	—279°,3	—278°,5	[—274°,6]	—270°,2
Ac. azotique.....	"	—284°,2	—284°,2	—281°,2	[—277°,7]
Ac. chlorique.....	"	—283°,8	—285°,7	—283°,3	[—281°,2]
Ac. perchlorique... .	"	—286°,2	—288°,3	[—287°,2]	"
Ac. formique.....	"	—172°,6	—208°,8	—252°,5	—274°,4
Ac. acétique.....	"	—191°,1	—206°,9	—227°,4	[—248°,5]
Ac. sulfurique.....	—278°,2	—277°,5	[—277°,3]	—276°,0	—272°,9
Ac. oxalique.....	"	—286°,5	—271°,7	—270°,9	—266°,1
Ac. phosphorique....	"	—269°,7	—278°,9	—277°,9	"

(Suite).

ACIDE.	$c = 20.$	$n = 30.$	$c = 40.$	$c = 64.$	$c = 104.$
Ac. formique.....	—279°,2	[—280°,6]	"	"	"
Ac. acétique.....	[—265°,8]	—275°,5	+276°,4	—278°,9	—273°,8

OUDEMANS (*Rec. Trav. chim. d. P. B.*, t. I. p. 26; 1882) [extrait].

(Les nombres entre [] sont tirés par interpolation des nombres de l'auteur).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinine (hydratée). $\text{C}^{20}\text{H}^{24}\text{Az}^2\text{O}^2 + 3\text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} - [145,2 - 0,657c]$ Alcool 97 % ($c = 1$ à 10)		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 206; 1875).
	$[\alpha]_D^{15} - [165,81 - 8,203c$ + $1,0654c^2 - 0,04644c^3]$ Alcool 80 % ($c = 1$ à 6)		
	$[\alpha]_D^{15} - [158,7 - 1,911c]$ Éther ($c = 1,5$ à 6)		.
	$[\alpha]_D^{15} - 141^{\circ},0$ { Alcool 1 vol. } ($c = 2$) { Chlorof. 2 vol. }		
	— $140^{\circ},5$ Id. ($c = 5$)		
	$[\alpha]_D^{25} - 141^{\circ},67$ Alcool 97 % ($c = 3$)		
	$[\alpha]_D^{25} - 147^{\circ},5$ Id. ($c = 2$)		Id. (<i>Id.</i> , t. CLXXXII, p. 130; 1876).
	$[\alpha]_D^{15} - [246,63 - 3,08c]$ Eau + $3\text{SO}^1\text{H}^2$ ($c = 1$ à 5)		
	— $238^{\circ},09$ { Eau + 3 HCl } ($c = 1$) — $234^{\circ},50$ { } ($c = 3$)		

Eau avec potasse et azotate d'uranyle.

MOLECULES.			$[\alpha]_D.$ ($c=0,96$).
$C^7H^{12}O^4.$	KOH.	$(AzO^2)^2UO^2.$	
1	0	0	— 41,0
1	4	0	— 41,0
1	0	4	— 59,9
1	2	4	— 66,2
1	4	4	— 80,9
1	4	8	— 74,0
1	6	4	— 88,2
1	8	4	— 102,0

Alcool avec potasse et azotate d'uranyle.

MOLECULES.			$[\alpha]_D.$ ($c=0,96$).
$C^7H^{12}O^4.$	KOH.	$(AzO^2)^2UO^2.$	
1	0	0	— 38,0
1	4	4	— 81,3

WALDEN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXX, pp. 2891 et 2894; 1897).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinopropylene (sulfate de). $(C^{12}H^{21}Az^2O.O.C^3H^7)^2SO^4H^2$	$[\alpha]_D^{22} - 229^{\circ},5$		GRIMAUD et ARNAUD (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. VII, p. 307; 1892).
Quino-<i>i</i>-propylene (sulfate de). Id.	$[\alpha]_D^{22} - 229^{\circ},2$.
Quinovine (α). $C^{30}H^{62}O^{11}$	$[\alpha]_D + 59^{\circ},2$ à $58^{\circ},9$	Alcool	OUDEMANS (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. II, p. 162; 1883).
	$[\alpha]_D + 56^{\circ},6$	Alcool	LIEBERMANN et GIESSEL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVI, p. 926; 1883).
Id. (β).	$[\alpha]_D + 27^{\circ},9$	Alcool abs. ($c = 2,7$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinine (diiodométhylate de). $Quin. (CH^3I)^2$ (1) De la cupréine. (2) De la quinine natur.	$[\alpha]_D^{18} - 150^{\circ}, 8^{(1)}$ $- 151^{\circ}, 6^{(2)}$	Eau et 20 ^g /o SO^4H^2 (c=2)	GRIMAUD et ARNAUD (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. VII, p. 307; 1892).
Quinine (gallotannate de). $Quin. C^{14}H^{10}O^9$	$[\alpha]_D^{15} - 40^{\circ}, 1$	Alc. méthyl. (c = 0,5)	ROSENHEIM et SCHIDROWITZ (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 884; 1898).
Quinine (nitrocamphrate de). $Q. [C^{10}H^{14}(AzO^2)O]^2 + H^2O$	$[\alpha]_D + 45^{\circ}, 9$	Alcool (c = 2,72)	CAZENÈVE (<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XLIX, p. 92; 1888).
Quinine (oxalate de). $Quin^2. C^2O^4H^2 + 6H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - [141,58 - 0,58c]$ 1 vol. alc., 2 vol. chlorof. (c = 1 à 3)		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 218; 1875).
$Quin^2. C^2O^4H^2 + 3H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 131^{\circ}, 4$	Alc. (c = 1,98) (anhydre)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 49; 1876).
Quinine (phénolchlorhydrate de). $Quin^2. (HCl)^2 C^6H^6O + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 140^{\circ}, 45$	Alcool 97 % (c = 2)	JOEST et HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXX, p. 251; 1876).
Quinine (phénolsulfate de). $Quin^2. SO^3. C^6H^6O + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 158^{\circ}, 83$ 1 vol. alc., 2 vol. chlorof. (c = 2)		<i>Id.</i> , p. 249.
Quinine (phénylglycolate de). $Quin. [C^6H^5.CH(OH).COOH]$	$[\alpha]_D^{25} - 123^{\circ}$ $- 119^{\circ}, 8$ $- 116^{\circ}, 6$	Eau (c = 0,4 à 0,8) Id. (c = 1,190) Id. (c = 1,587)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 479; 1893).
Quinine (i.-propylphénylglycolate de). $Q [C^6H^5.C^3H^7.CH(OH).COOH]$ de l'ac. gauche	$[\alpha]_D^{15} - 118^{\circ}, 4$	Alcool (c = 0,38)	FILETI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (II), p. 395; 1892).
Id. de l'ac. droit	$[\alpha]_D^{15} - 79^{\circ}, 4$	Id. (c = 0,92)	
Quinine (séléniate de). $Quin. SeO^4H^2 + 7H^2O$	$[\alpha]_D 155^{\circ}, 8$	Eau (c sans influence)	WYROUBOFF (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 61; 1894).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1071

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{13,5} + 103^{\circ},77$	Eau ($c = 11,94$)	STOHMANN et LANGBEIN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XLV, p. 319; 1892].
(de la racine du blé).	$[\alpha]_D + 105^{\circ},5$	Eau ($c = 10$)	SCHULZE et FRANKFURT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 64; 1894).
Raffinose undécacétylé. $C^{18}H^{21}O^{16}(C^2H^3O)^{11}$	$[\alpha]_D^{11} + 92^{\circ},2$	Alcool ($c = 8,20$)	SCHREIBLER et MITTEL- MEIER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 1438; 1890).
Id. ou $C^{18}H^{20}O^{16}(C^2H^3O)^{12}$	$[\alpha]_D + 100^{\circ},3$		TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 265; 1895).
Raffinose undécانىtré. $C^{18}H^{21}O^{16}(AzO^2)^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 94^{\circ},9$	Alcool ($c = 3,6$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 85; 1898).
Résorcine camphrée. Voir Camphrée (résorcine).			
Rétamine. $C^{15}H^{26}Az^2O$	$[\alpha]_D^{21} + 43^{\circ},18$ $+ 43^{\circ},25$	Alc. abs. ($c = 1$) Id. ($c = 2$)	BATTANDIER et MALOSSER (<i>C. R.</i> , t. CXXXVI, p. 360; 1897).
Réuniol. Voir Rhodinol.			
Rhamnité. $C^6H^{14}O^5 =$ $CH^3(CH.OH)^4.CH^2.OH$	$[\alpha]_D^{20} + 10^{\circ},7$	Eau ($p = 8,65$)	E. FISCHER et PILOTY (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 3104; 1890).
Rhamnoheptonique (lactone). $C^8H^{14}O^7 = C^7H^{11}(CH^3O)^1$	$[\alpha]_D^{20} + 55^{\circ},6$	Eau ($c = 10,04$)	<i>Id.</i> , p. 3107.
Rhamnoheptose. $C^8H^{16}O^7 = CH^3(CH.OH)^4COH$	$[\alpha]_D^{20} + 8^{\circ},4$ (app.)	Eau ($c = 9,4$)	<i>Id.</i> , p. 3108.
Rhamnohexite. $C^7H^{16}O^6 =$ $CH^3(CH.OH)^5.CH^2OH$	$[\alpha]_D^{20} + 14^{\circ},0$	Eau ($p = 9,42$)	<i>Id.</i> , p. 3127.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D - 171^\circ, 5$	Eau (c sans influence)	WYROUBOFF [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 61; 1894].
Quinine (sulfo- cyanate de). <i>Quin</i> . $\text{HCAzS} + \text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{15} - 139^\circ, 31$	1 vol. alc., 2 vol. chlorof. (c = 2)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXI, p. 49; 1876).
Quinine (d.-tartrate de). <i>Quin</i> . $\text{C}^4\text{H}^6\text{O}^6 + \text{H}^2\text{O}$	$[\alpha]_D^{11} - 215^\circ, 8$ — $211^\circ, 5$ — $207^\circ, 8$	A { Eau + $0^{\text{sr}}, 5475 \text{ HCl}$ pour 100^{cc} (c = 2) B { Eau + $1^{\text{sr}}, 095 \text{ HCl}$ pour 100^{cc} (c = 4) C { Eau + $1^{\text{sr}}, 6425 \text{ HCl}$ pour 100^{cc} (c = 6)	OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXII, p. 67; 1876).
	$[\alpha]_D - 216^\circ, 6$ — $212^\circ, 5$	Teneur A Teneur B	HESSE [<i>Pharm. J. Trans.</i> (2 ^e s.), t. XVI, p. 1025; 1886].
	$[\alpha]_D - 216^\circ, 3$ — $212^\circ, 0$	Teneur A Teneur B	KERNER et WELLER (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXV, p. 118; 1887).

Quininecupréine. Voir Homoquinine.

Quininesulfonique (acide). $\text{C}^{20}\text{H}^{22}\text{Az}^2\text{O}^2.\text{SO}^3\text{H}$	$[\alpha]_D^{15} - 182^\circ, 2$	Eau + 3 HCl (c = 2)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXVII, p. 141; 1892).
Quinique (acide). $\text{C}^7\text{H}^{12}\text{O}^6$	$[\alpha]_D^{15} - 43^\circ, 9$ (moy.) — $47^\circ, 0$ — $39^\circ, 2$	Eau (c = 2 à 10) Eau + NaOH (c = 2) Alcool 80 % (c = 5)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 124; 1875).
	$[\alpha]_D^{16} - 45^\circ, 5$ — $46^\circ, 7$	Eau (c = 1,57) Id. (c = 3,4 à 12,7)	OUDEMANS (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. IV, p. 169; 1885).
	$[\alpha]_D^{20} - 43^\circ, 64$ — $44^\circ, 03$ — $44^\circ, 09$	Eau (c = 10,29) Id. (c = 21,28) Id. (c = 33,09)	THOMSEN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXV, p. 156; 1887].
	$[\alpha]_D^{18} - 43^\circ, 8$ — $43^\circ, 9$	Eau (c = 8,9 à 21,5) Id. (c = 53,03)	EYKMAN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 1297; 1891).
	$[\alpha]_D - 43^\circ, 5$ — $32^\circ, 5$	Eau (c = 1,865) Alcool 95 % (c = 1,74)	CERKEZ (<i>C. R.</i> , t. CXVII, p. 175; 1893).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1073

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Rhamnosamine (alcoolate de). $[C^6H^{11}O^4(AzH^2)]^2 + C^2H^3OH$	$[\alpha]_D + 28^\circ$	Eau ($c = 3,6$)	LOBRY DE BRUYN et VAN LEENT (<i>Rec. Trav. chim.</i> <i>d. P. B.</i> , t. XIV, p. 146; 1895).
Id. (méthylalcoolate de). $[C^6H^{11}O^4(AzH^2)]^2 + CH^3OH$	$[\alpha]_D + 38^\circ,0$	Eau ($c = 5$)	<i>Id.</i>
Rhamnose. $C^6H^{12}O^5 + H^2O =$ $CH^2(CH.OH)^4.CO.H + H^2O$ (de la xanthorhamnine)	$[\alpha]_D + [9,22 - 0,03642 t$ $+ 0,0000123 t^2]$ $d = 1,400 - 0,00075 t$ Pur (surfondu) [$t = 0^\circ$ à 100°]		GERNEZ (<i>C. R.</i> , t. CXXI, p. 1150; 1895).
	$[\alpha]_D^{17} + 8^\circ,07$	Eau ($c = 26,04$)	LIEBERMANN et HÖRMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XI, p. 956; 1878).
(de la quercitrine)	$[\alpha]_D^{17} + 8^\circ,04$	Eau ($c = 18,08$)	BEREND (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XI, p. 1354; 1878).
	$[\alpha]_D + 8^\circ,45$	Eau	KRUIS (<i>Sitz. d. Böhm. Ges.</i> ; 1878).
	$[\alpha]_D + 8^\circ,61$	Eau ($c = 30,2$ à $40,3$)	RAYMAN [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XLVII, p. 670; 1887].
(de la naringine)	$[\alpha]_D^{17} + 8^\circ,2$	Eau ($c = 9,4$ à $25,2$)	WILL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, pp. 297 et 1188; 1887).
(de la xanthorhamnine)	$[\alpha]_D^{18} + 8^\circ,83$	Eau ($c = 12,39$)	STOHMANN et LANGBEIN (<i>J.</i> <i>f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XLV, p. 308; 1892).
(de l'ouabaine)	$[\alpha]_D^{17} + 8^\circ,75$	Eau ($c = 6$)	ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. CXXVI, p. 1220; 1898).
	$[\alpha]_D + [9,18 - 0,035 t]$ (<i>final</i>) ($t = 6^\circ$ à $20^\circ,5$) $[\alpha]_D^{20} - 4^\circ,5$ (après 4 min.) Eau ($c = 10$)		SCHNELLE et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 65; 1892).
	$[\alpha]_D^{18} - 6^\circ,05$ (après 90 sec.) $[\alpha]_D^{18} + 9^\circ,75$ (<i>final</i>)	Eau ($c = 6,28$)	GERNEZ (<i>C. R.</i> , t. CXIX, p. 64; 1894).
(Voir la suite au verso)			

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Quinovite. $C^6H^{12}O^4$	$[\alpha]_D + 60^\circ, 5$		OUDEMANS (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D + 78^\circ, 1$		LIEBERMANN et GISEL (<i>loc. cit.</i>).
Quinovique (acide). $C^{12}H^{14}O^6$	$[\alpha]_D + 87^\circ, 8$ à $86^\circ, 8$		OUDEMANS (<i>loc. cit.</i>).
Quiténine. $C^{19}H^{22}Az^2O^4 + \frac{1}{4}H^2O$	$[\alpha]_D - 142^\circ, 7$	Alcool ($p = 0,11$)	SKRAUP (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CXIX, p. 348; 1879).
Raffinose. $C^{18}H^{32}O^{16} + 5H^2O$ (des mélasses de betterave).	$[\alpha]_D + 105^\circ, 5$ (calculé) $([\alpha]_{\text{saccharose}} \times 1,59)$	Eau	LOISEAU (<i>C. R.</i> , t. LXXXII, p. 1058; 1876).
(des graines de coton) [Gossypose]	$[\alpha]_D + 116^\circ, 8$	Eau	BOEHM (<i>Ges. d. ges. Nat. zu Marburg</i> , p. 24; 1883).
	$[\alpha]_D^{1,5} + 117^\circ, 4$	Eau ($p = 8,87$)	RITTHAUSEN (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXIX, p. 35; 1884).
(des mélasses).	$[\alpha]_D^{1,5} + 103^\circ, 74$ $+ 103^\circ, 97$ $+ 103^\circ, 9$	Eau ($c = 10$) Id. ($c = 15$) Alcool 75 % ($c = 10$)	SCHIEBLER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 178; 1885). [Rischbiet et Tollens (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXII; 1886).]
(des graines de coton).	$[\alpha]_D^{1,5} + 104^\circ, 0$ $+ 103^\circ, 9$ $+ 103^\circ, 95$	Eau ($c = 5$) Id. ($c = 10$) Id. ($c = 16$)	
(de la manne d'eucalyptus). [Mélitose]	$[\alpha]_D^{20} + 104^\circ, 3$ (moy.)	Eau ($c = 10$)	TOLLENS (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 1616; 1885).
(du jus de betterave).	$[\alpha]_D^{18} + 104^\circ, 96$	Eau ($c = 2,76$)	VON LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 3080; 1885).
(de l'orge). [Cérealose]	$[\alpha]_D + 135^\circ, 3$ $[\alpha]_D + 103^\circ, 4$ (calculé).	Eau ($c = 4,45$) (anh.) Id. (hydr.)	O'SULLIVAN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XLIX, p. 70; 1886).
(I. de la mélasse). (II. des graines de coton).	$[\alpha]_D + 104^\circ, 2$ (I) $+ 104^\circ, 5$ (II)	Eau ($c = 16,6$) Id.	GREYDT (<i>Inaug. Dissert.</i> , Erlangen; 1888).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1075

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Rh. avec molybdate ac. d'ammonium. [Mo ⁺ O ²⁺ (AzH ⁺) ⁶]	$[\alpha]_D^{18} + 19^{\circ},91$ (maximum)	Eau + $\frac{6,75}{24}$ mol. sel ($c = 6,32$)	GERNEZ (<i>C. R.</i> , t. CXIX, p. 64; 1894).
Rh. avec molybdate ac. de sodium. (Mo ⁺ O ²⁺ Na ⁶)	$[\alpha]_D^{18} + 22^{\circ},95$ (maximum)	Eau + $\frac{6,75}{24}$ mol. sel ($c = 6,32$)	
Rhamnose tétranitré. C ⁶ H ⁸ (AzO ²) ⁴ O ³	$[\alpha]_D^{20} - 68^{\circ},4$	Alc. méthyl. ($c = 2,3$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d.</i> <i>D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 72; 1898).
Rhamnoseallylphényl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁴ ; Az ² (C ⁶ H ⁵)(C ³ H ³)	$[\alpha]_D \pm 0$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>Rec.</i> <i>Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 226; 1896).
Rhamnoseamylphényl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁴ ; Az ² (C ⁶ H ⁵)(C ⁵ H ¹¹)	$[\alpha]_D - 6^{\circ},4$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	<i>Id.</i>
Rhamnosebenzylphényl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁴ ; Az ² (C ⁶ H ⁵)(C ⁷ H ⁷)	$[\alpha]_D - 6^{\circ},4$ — $2^{\circ},1$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (<i>id.</i>)	<i>Id.</i>
Rhamnoseéthylphényl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁴ ; Az ² (C ⁶ H ⁵)(C ² H ⁵)	$[\alpha]_D - 11^{\circ},6$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	<i>Id.</i>
Rhamnoseméthylphényl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁴ ; Az ² (C ⁶ H ⁵)(CH ³)	$[\alpha]_D - 0^{\circ},3$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$)	<i>Id.</i>
Rhamnose-(β)-naphtyl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁴ ; Az ² H(C ¹⁰ H ⁷)	$[\alpha]_D + 8^{\circ},4$ — $11^{\circ},8$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (<i>id.</i>)	<i>Id.</i>
Rhamnosephényl- hydrazone. C ⁶ H ¹² O ⁴ ; Az ² H(C ⁶ H ⁵)	$[\alpha]_D^{20} - 54^{\circ},2$ (pas de birotation).	Eau ($p = 1,01$)	JACOBI (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 175; 1893).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
α-Rhamnohexonate de sodium. $C^3H^{12}O^7.Na$	$[\alpha]_D^{20} + 5^\circ, 4$	Eau ($c = 4,7$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XXI, p. 383; 1896).
α-Rhamnohexonique (lactone). $C^6H^{12}O^6$	$[\alpha]_D^{20} + 83^\circ, 8$	Eau ($c = 10,03$)	E. FISCHER et PILOTT (<i>loc. cit.</i> , p. 3104).
β-Id.	$[\alpha]_D^{20} + 43^\circ, 34$	Eau ($p = 9,92$)	E. FISCHER et MORELL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 389; 1894).
Rhamnohexose. $C^6H^{12}O^6 =$ $CH^2(CH.OH)^4.CO^H$	$[\alpha]_D^{20} - 82^\circ, 9$ (après $\frac{1}{2}$ heure) $- 64^\circ, 4$ (après 12 heures)	Eau ($p = 9,68$)	E. FISCHER et PILOTT (<i>loc. cit.</i> , pp. 3105 et 3827).
Rhamnonate de stron- tium. $(C^6H^{11}O^6)^2Sr$	$[\alpha]_D^{20} + 11^\circ, 25$	Eau ($c = 3$)	SCHNELLE (<i>Inaug. Dissert.</i> , Göttingen; 1891).
Rhamnonique (acide). $C^6H^{12}O^6$	$[\alpha]_D^{20,3} - 7^\circ, 67$ (commencement) $[\alpha]_D^{16} - 29^\circ, 3$ (après 3 jours)	Eau ($c = 6,20$)	SCHNELLE et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 73; 1892).
Rhamnonique (lactone). $C^6H^{10}O^5$	$[\alpha]_D - 38^\circ, 07$ (commencement) $[\alpha]_D - 37^\circ, 46$ (fin) ($t = 19^\circ$ à 20°)	Eau ($c = 5,68$)	<i>Id.</i> , p. 72.
	$[\alpha]_D^{20} - 39^\circ, 04$ $[\alpha]_D^{15} - 39^\circ, 08$	Eau ($p = 8,2$) Id. ($p = 9,7$)	RAYMAN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 2048; 1888).
Rhamnonique (lactone iso-). $C^6H^{10}O^5$	$[\alpha]_D^{20} - 62^\circ, 02$ (après 1 minute) $[\alpha]_D^{20} - 5^\circ, 21$ (après 24 heures)	Eau ($p = 8,90$)	E. FISCHER et HERBORN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 1964; 1896).
Rhamnooctonique (lactone). $C^8H^{16}O^8$	$[\alpha]_D^{20} - 50^\circ, 8$	Eau ($p = 4,76$)	E. FISCHER et PILOTT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, pp. 3109 et 3827; 1890).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

1077

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Ricinolique (acide). $C^{18}H^{34}O^2$	$[\alpha]_D^{22} + 6^\circ, 67$ $[\alpha]_D + 6^\circ, 25$ à $7^\circ, 5$ Acétone ($c = 4,8$ à 21)	Pur.	<i>Id.</i>
Ricinolique (phényl- hydrazide d'acide). $C^{24}H^{40}Az^2O^2$	$[\alpha]_D + 6^\circ, 6$	Alcool absolu ($c = 5$)	<i>Id.</i>
Ricinstéarolique (acide). $C^{18}H^{32}O^2 = C^{17}H^{30}OH.CO OH$	$[\alpha]_D + 13^\circ, 67$	Acétone ($c = 6,4$)	<i>Id.</i>
d.-Saccharate acide d'ammonium. $C^6H^9O^6.AzH^4$	$[\alpha]_D + 5^\circ, 84$	Eau ($c = 2,03$)	SOMMER et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXLV, p. 15; 1888).
d.-Saccharate de potas- sium. $(C^6H^9O^6)K^2$	$[\alpha]_D + 8^\circ, 7$	Eau ($c = 8,7$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>Zell. f. physik. Ch.</i> , t. XXI, p. 383; 1896).
-saccharate (Noriso-) diéthylique. Voir Norisosaccharate diéthylique.			
Saccharinate de calcium. $(C^6H^{11}O^6)^2Ca$	$[\alpha]_D - 5^\circ, 7$	Eau	SCHREIBLER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIII, p. 2212; 1880).
Saccharinate de sodium. $C^6H^{11}O^6.Na$	$[\alpha]_D - 17^\circ, 2$	Eau	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D - 5^\circ, 6$	Eau ($c = 7,3$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>loc. cit.</i>).
-saccharinate (Iso-) de potassium. $C^6H^{11}O^6.K$	$[\alpha]_D - 5^\circ, 4$	Eau ($c = 6,7$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ},4$	Eau ($c = 15 \text{ à } 30$) (anh.)	RAYMAN et KRUIS [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XLVIII, p. 635; 1887].
		EAU. ALCOOL c(anh.)	
	+ $8^{\circ},96$	^{gr} 94,7 ^{gr} 5,3	
	— $8^{\circ},18$	89,1 10,9	
	+ $4^{\circ},14$	70,2 29,8	
	+ $3^{\circ},28$	56,4 43,6	
	+ $2^{\circ},35$	61,7 38,3	
	+ $0^{\circ},84$	33,9 66,1	
	— $9^{\circ},23$	6,0 94,0	
	— $10^{\circ},04$	3,9 96,1	
	— $10^{\circ},69$	2,6 97,4	
	$[\alpha]_D^{20} - 10^{\circ},65$	Alc. éthyl. ($p = 6,37$) (anhydre)	RAYMAN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 1050; 1888).
	— $10^{\circ},59$	Alc. méth. ($p = 19,06$) (anhydre)	
	— $4^{\circ},17$	Id. + 15 % eau ($p = 17,15$) (anhydre)	
	— $10^{\circ},50$	Alc. i.-butyl. ($p = 6,54$) (anhydre)	
	$[\alpha]_D^{20} + 8^{\circ},4$	Eau ($p = 8$)	JACOBI (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXII, p. 176; 1893).
	$[\alpha]_D^{20} - 11^{\circ},4$ (initial)	Alcool ($p = 9,28$)	
	$[\alpha]_D^{20} - 9^{\circ},0$ (final)	Id.	
	$[\alpha]_D + 8^{\circ},67$	Alc. i.-propylique	PAŘIZEK et ŠULE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 1411; 1893).

Rhamnose α . (hydratée).	$[\alpha]_D - 7^{\circ}$ (initial)	Eau	TANRET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 352; 1896]. [E. Fischer (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 321; 1896).]
	$[\alpha]_D^{15} - 16^{\circ},5$ (après 10 min.)	Alc. abs. ($c = 8,47$)	
	$[\alpha]_D^{15} - 11^{\circ},42$ (après 24 heures)	Id.	
Id.- β (anhydre)	$[\alpha]_D + 10^{\circ},1$	Eau	
Id.- γ (anhydre)	$[\alpha]_D + 22^{\circ},8$	Eau	

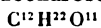
TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1079

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Saccharique (acide). $C^6H^{10}O^8$	$[\alpha]_D + 9^\circ, 7$	Eau ($c = 1,85$)	HERZFELD (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXX, p. 355; 1883).

-saccharique (acide Iso-). Voir Isosaccharique (acide).

Saccharolactonique (acide). $C^6H^8O^7$	$[\alpha]_D + 37^\circ, 94$ (initial)	Eau ($c = 10,21$)	SOMST et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXLV, p. 9; 1888).
	$[\alpha]_D + 22^\circ, 49$ (après 3 mois)		
	$[\alpha]_D + 41^\circ, 6$	Eau ($c = 2$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 383; 1896).
Saccharone. $C^6H^8O^6 + H^2O$	$[\alpha]_D^{18} - 6^\circ, 1$	Eau ($c = 12,41$)	KILIANI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XV, p. 2959; 1882).

Saccharose.



1. — DISPERSION DANS LES DISSOLUTIONS AQUEUSES.

RAIES.	[α]	
	ARNDTSEN.	STEFAN.
A.....	"	+ 38,47 ⁰
a.....	"	+ 43,32
B.....	"	+ 47,56
C... ..	+ 53,41	+ 52,70
D.....	+ 67,07	+ 66,41
E.....	+ 85,41	+ 84,56
b ₂	+ 88,56	+ 87,88
F.....	+ 101,38	+ 101,18
e.....	+ 126,32 ₃	"
G.....	"	+ 131,96
H.....	"	+ 157,06
	($p = 30$ à 60)	($p = 10$ à 30)

ARNDTSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (3^e s.), t. LIV, p. 403; 1858].

STEFAN [*Sitzb. Akad. Wien*, t. LII (II), p. 486; 1865].

(Voir la suite au verso)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-----------------	----------------------------------	-----------------------	---------------

-rhamnoside (Acétone). Voir Acétonerhamnoside.

Rhamnosoxime. $C^6H^{12}O^4AzOH$	$[\alpha]_D^{20} + 13^{\circ},7$ (après 20 h.)	Eau ($c = 9,86$)	JACOBI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 696; 1891).
<i>l</i> -Rhodinol. $C^{10}H^{20}O$ (de l'essence de roses)	$[\alpha]_D^{18} - 3^{\circ},07$ $[\alpha]_D^{25,3} - 2^{\circ},62$	Pur. $d^{18} = 0,879$ Pur. $d^{25,3} = 0,8788$	ECKART (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXIX, p. 355; 1891). BARBIER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 1002; 1893).
(de l'ess. de pélagonium)	$[\alpha]_D^{11,2} - 2^{\circ},57$	Pur. $d^{11,2} = 0,864$	MONNET et BARBIER (<i>C. R.</i> , t. CXVII, p. 1093; 1893).
[Rostol] (de l'ess. de roses bulgare)	$[\alpha]_D^{25} - 4^{\circ},34$	Pur. $d^{27,5} = 0,864$	MARKOWNIKOFF et REFORMATSKY [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XLVIII, p. 293; 1893].
(de l'ess. de pélagonium)	$[\alpha]_D - 4^{\circ}$	Pur. $d = 0,8825$	BARBIER et BOUVEAULT (<i>C. R.</i> , t. CXIX, p. 335; 1894).
[Réuniol] (de l'ess. de géranium)	$[\alpha]_D^{20} - 2^{\circ},02$	Pur. $d^{20} = 0,865$	A. HESSE [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. L, p. 475; 1894].
[<i>l</i> -Citronnellol] (de l'essence de roses)	$[\alpha]_D^{20} - 5^{\circ},03$	Pur. $d^{20} = 0,8612$	TIERMANN et SCHMIDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 923; 1896).

d.-Id. Voir Citronnellol.

Ribonate de cadmium. $(C^2H^3O^6)^2Cd$	$[\alpha]_D^{20} + 0^{\circ},6$	Eau	E. FISCHER et PILOTY (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 4217; 1891).
Ribonique (lactone). $C^5H^8O^3$	$[\alpha]_D^{20} - 18^{\circ},0$	Eau ($c = 9,34$)	<i>Id.</i>
Ricinélaïdique (acide). $C^{18}H^{34}O^3$	$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ},8$ à $5^{\circ},4$ Acétone ($c = 5$ à 15) $[\alpha]_D^{20} + 6^{\circ},67$	Alc. abs. ($c = 12$)	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 3472; 1894).
Ricinélaïdique (phényl- hydrazide d'acide). $C^{24}H^{40}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{20} + 6^{\circ},5$ $+ 7^{\circ},0$	Acide acétique ($c = 10$) Alcool absolu ($c = 2$)	<i>Id.</i>

B.

$$[\alpha]_D^{25} = +66,510 + 0,004508p - 0,00028052p^2$$

$$p = 5 \text{ à } 65$$

(Densité à 20° par rapport à l'eau à 4°).

$$[\alpha]_D^{25} = +66,639 - 0,02082c + 0,000346c^2$$

$$c = 3 \text{ à } 28$$

$$+ 66,541 - 0,008415c$$

$$c = 3 \text{ à } 28$$

$$[\alpha]_D^{25} = +66,453 - 0,00124c - 0,0001170c^2$$

$$c = 10 \text{ à } 86$$

SCHMITZ (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. X, p. 1414; 1877).

C.

$$[\alpha]_D^{25} = +66,577 + 0,00747p - 0,0003134p^2$$

$$p = 18 \text{ à } 69$$

[Calculé d'après les mesures de Tollens (A)].

THOMSEN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIV, p. 1652; 1881).

D.

$$[\alpha]_D^{25} = +66,67 - 0,0095c$$

$$c = 4,5 \text{ à } 27,7$$

[Calculé d'après les mesures de Tollens (A) et de Schmitz (B)].

LANDOLT (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXI, p. 196; 1888).

E.

$$[\alpha]_D^{25} = +64,262 - 0,6063p + 2,346\sqrt{p}$$

$$p = 0,2 \text{ à } 4$$

[Calculé par Schütt (Tabellen, 2^e éd., p. 455)].PRIBRAM (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XX, p. 1849; 1887).

F.

$$[\alpha]_D^{25} = +66,749 + 0,006475p - 0,0002952p^2$$

$$p = 40 \text{ à } 70$$

$$+ 66,94 - 0,01p$$

$$p = 15 \text{ à } 40$$

$$+ 67,5575 - \frac{0,87539p}{1,8967 + p}$$

$$p =$$

SEYFF

, p. 113; 1890).

(Voir la suite au verso)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-saccharinate (Iso-) de sodium. $C^6H^{11}O^6.Na$	$[\alpha]_D - 5^{\circ},5$	Eau ($c = 6,7$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>loc. cit.</i>).
Saccharine. $C^6H^{10}O^5$	$[\alpha]_D + 93^{\circ},5$		PELIGOT (<i>C. R.</i> , t. XC, p. 1141; 1880).
	$[\alpha]_D^{11,5} + 93^{\circ},8$	Eau ($c = 12,08$)	SCHNEBLER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XIII, p. 2212; 1880).
	$[\alpha]_D^{20} + 94^{\circ},2$ (après 8 min.) $[\alpha]_D^{20} + 88^{\circ},7$ (après 11 jours)	Eau ($c = 10,4$)	SCHNELLE et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 66; 1892). [Hermann et Tollens (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 1333; 1885).]
	$[\alpha]_D + 94^{\circ},2$	Eau ($c = 10$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>loc. cit.</i>).
-saccharine (Iso-). $C^6H^{10}O^5$	$[\alpha]_D + 63^{\circ},0$	Eau ($p = 10$)	CUISINIER [<i>Monit. scient.</i> (3 ^e s.), t. XII, p. 520; 1882].
	$[\alpha]_D + 61^{\circ},5$ à $61^{\circ},9$ Eau		WEHMER et TOLLENS (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCXLIII, p. 323; 1888).
	$[\alpha]_D^{10} + 62^{\circ},97$	Eau ($c = 10$)	SCHNELLE et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 66; 1892).
	$[\alpha]_D + 62^{\circ},8$	Eau ($c = 9,9$)	VAN EKENSTEIN, JORISSEN et REICHER (<i>loc. cit.</i>).
-saccharine (Méta-). $C^6H^{10}O^5$	$[\alpha]_D^{14} - 48^{\circ},4$	Eau ($p = 2,85$)	KILIANI (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XVI, p. 2626; 1883).
	$[\alpha]_D - 46^{\circ},96$ $- 46^{\circ},7$	Eau ($c = 7$) Id. ($c = 10$)	SCHNELLE et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 87; 1892).
-saccharinique (lactone Méta-). $C^6H^{10}O^5$	$[\alpha]_D - 27^{\circ},7$		KILIANI et SANDA (<i>Ber. d.</i> <i>D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 1619; 1893).
-saccharinique (lactone Para-). Id.	$[\alpha]_D - 26^{\circ},1$		<i>Id.</i>

C. — Chlorures alcalins.

Na Cl pour 100 ^{cc} .	[α] _D .		
	<i>c</i> = 5.	<i>c</i> = 10.	<i>c</i> = 20.
gr 2,5	"	+66°,7	+66°,7
5	+66,1	+66,2	+66,3
10	+65,3	+65,3	+65,6
20	+63,8	+63,7	+64,0
25	"	+62,8	"

MÜNTZ (*loc. cit.*).

	RAPPORT DES MASSES.			[α] _D ^{15,5} .
	Sel.	Eau.	Sucre.	
Na Cl.....	0	8,643	1	+66°,74
	0,6185			+65,65
	1,575			+64,35
	3,087			+62,29
	1,0036	3,086	1	+62,51
		5,206		+63,86
		9,730		+65,26
K Cl.....	0,5794	8,643	1	+65,90
	1,084			+65,43
	1,654			+64,83
	2,714			+63,89
	1,083	3,004	1	+63,56
		4,565		+64,39
		7,432		+65,42
		12,272		+65,81
Li Cl.....	1,008	2,768	1	+61,52
		6,299		+64,03
		8,282		+64,70
		13,606		+65,24
Az H ⁺ Cl...	0,9932	2,949	1	+64,05
		4,943		+64,96

FARN* *aug. Dissert. Léna; 1890).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	$\alpha = \alpha_D \times$
C.....	656, ^{μμ} 3	0,7947
D.....	589,3	1
Tl.....	535,0	1,2310
F.....	486,1	1,5161
Sr.....	460,7	1,7072
H _γ	434,1	1,9468
Rb.....	420,2	2,0987

Rapports indépendants de la concentration et de la température.

SEYFFART (*Wied. Ann.*, t. XLI, p. 113; 1890).

COULEURS.	LONGUEURS d'onde.	$[\alpha]$ ($p = 20$)
Rouge.....	666 ^{μμ}	+ 51,55
Jaune.....	592	+ 65,82
Vert.....	533	+ 82,71
Bleu clair....	489	+ 99,90
Bleu foncé...	448	+ 120, 6

LANDOLT (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXVII, p. 2872; 1894).

[Voir Table XVII (I, E), p. 791].

2. — INFLUENCE DE LA CONCENTRATION DANS LES DISSOLUTIONS AQUEUSES.

$$A. \quad [\alpha]_D^{20} = + 66,810 - 0,01555p - 0,0000525p^2$$

$$p = 4 \text{ à } 18$$

$$[\alpha]_D^{20} = + 66,386 + 0,015035p - 0,0003986p^2$$

$$p = 18 \text{ à } 69$$

(Densité à 17°,5 par rapport à l'eau à 4°).

TOLLENS (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. X, p. 1403; 1877).

Rem. — D'après Tollens (*Id.*, t. XXI, p. 196; 1888), la seconde formule est valable de $p = 1$ à $p = 69$.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

1085

RAPPORT DES MASSES.				[α] _D ¹⁵ .
Sel.	Eau.	Sucre.		
Sr Cl ²	1,400	8,643	1	+65,40
	2,250			+64,68
	3,794			+63,74
	4,229	16,000	1	+64,55
	5,866			+63,93
	7,136			+63,59
	8,034			+63,53
	1,096	3,132	1	+64,16
		3,949		+64,56
		6,365		+65,38
		11,195		+65,90
		17,456		+66,52
	2,856	5,621	1	+63,78
		7,158		+63,92
		13,127		+65,08
		22,726		+65,80
Mg Cl ²	1,670	8,643	1	+64,31
	3,267			+62,24
	3,967			+61,47
	1,230	3,182	1	+62,31
		4,019		+63,11
		5,195		+63,81
		6,754		+64,54
		13,505		+65,65
		29,434		+66,12
	2,990	6,414	1	+61,54
		8,891		+62,60
		14,954		+64,13
	0,0882	0,9118	0,0535	+65,30
			0,1134	+65,44
			0,2599	+65,49
			1,0132	+64,89
	0,3179	0,6821	0,0340	+61,27
			0,1009	+61,49
			0,2889	+61,55
			0,5432	+61,56
			0,6596	+61,57
			1,0695	+61,56

FARNSTÄDTER *Univ.-Dissert.*, Lüneb. 1890.

G.

$$[\alpha]_D^{20} = +66,438 + 0,01031p - 0,0003545p^2$$

$$p = 3 \text{ à } 65$$

$$+ 69,962 - 4,8696p + 1,86145p^2$$

$$p = 0,5 \text{ à } 1,2$$

NABINI et VILLAVECCHIA [R. C. des Lincei (4^e s.), t. VII (2^e sem.), p. 285; 1892].

3. — INFLUENCE DE LA TEMPÉRATURE (SOL. AQUEUSES).

$$[\alpha]_D^t = [\alpha]_D^{20} - 0,0114(t - 20)$$

$$(p = 15 \text{ à } 29) (t = 18^\circ \text{ à } 41^\circ)$$

ANDREWS [Mon. Scient. (4^e s.), t. III, p. 1366; 1889].

$$[\alpha]_D^t = [\alpha]_D^{20} - 0,0144(t - 20)$$

$$(t = 12^\circ \text{ à } 25^\circ)$$

SCHÖNROCK [Zeits. f. Instr.-K., t. XVIII, p. 186; 1897].

4. — INFLUENCE DES ALCALIS ET DES SELS.

A. — Soude caustique.

$$\left[\begin{array}{l} 1 \text{ moléc. sucre} \\ 2 \text{ moléc. NaOH} \end{array} \right] \quad c = 10 \quad [\alpha]_D^{15} = +60^\circ,00$$

HESSER [Lieb. Ann., t. CLXXVI, p. 197; 1875].

$$\left[\begin{array}{l} 1 \text{ moléc. sucre} \\ 1 \text{ moléc. NaOH} \end{array} \right] \quad c = 2,13 \quad [\alpha]_D^{20} = +63^\circ,49$$

$$c = 4,26 \text{ à } 53,77 \quad [\alpha]_D^{20} = +64,21 + 0,0372c - 1,0304\sqrt{c}$$

(Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

SUCRE.	NaOH.	$[\alpha]_D^{20}$.	c.
1 mol.	1 mol.	+61,50	8,51
	2	+59,33	8,51
	4	+57,10	8,78
	6	+56,76	8,96
	8	+56,84	9,14

THOMSEN [Ber. d. D. ch. Ges., t. XIV, p. 1649; 1881].

B. — Chaux.

SUCRE.	CaO.	$[\alpha]_D$.	
1 mol.	0,25 mol.	+64,4	} c = 10
	0,50	+61,3	
	1	+56,9	
	2	+54,8	

MÜNTZ [C. R., t. LXXXII, p. 1334; 1876].

5. — DISSOLVANTS DIVERS.

Eau + 1 mol. SO^4H^2 $[\alpha]_D^{15} + 66^\circ, 67$ ($c = 6$)Eau et alcool 50 % en vol. $[\alpha]_D^{15} + 66^\circ, 70$ ($c = 5$)HESSE (*Lieb. Ann.*, t. CLXXVI, p. 197; 1875).

	$[\alpha]_D^{20}$.	
Eau 25 % en poids et	+66°,83	$p = 10$
Alcool éthylique.....	+68,63	
Alcool méthylique...	+67,40	
Acétone.....	+66,67	
Eau pure		

TOLLENS (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIII, p. 2303; 1880).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Saccharose octacétylé. $\text{C}^{12}\text{H}^{14}\text{O}^{11}(\text{C}^2\text{H}^3\text{O})^8$	$[\alpha]_D^{16} + 38^\circ, 36$	Alcool	DEMOLÉ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XII, p. 1936; 1879).
Autre.	$[\alpha]_D + 60^\circ$ + 60"	Pur. $d = 1,50$ Etheracétique ($c = 7,5$)	TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 264; 1895).
Saccharose octonitré. $\text{C}^{12}\text{H}^{14}\text{O}^{11}(\text{AzO}^2)^8$	$[\alpha]_D^{20} + 52^\circ, 2$	Alcool ($c = 3,4$)	WILL et LENZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 81; 1898).
Salicine. $\text{C}^{13}\text{H}^{18}\text{O}^7$	$[\alpha]_D - 73'', 4$	Eau ($p = 2,78$)	BIOT et PASTEUR (<i>C. R.</i> , t. XXXIV, p. 607; 1852). [Bouchardat (<i>id.</i> , t. XVIII; 1844).]
	$[\alpha]_D^{15} - [65,17 - 0,63c]$ Eau ($c = 1 \text{ à } 3$)		HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 116; 1875).
	$[\alpha]_D^{20} - 62'', 56$	Eau [$p = 4,94$ (anh.)]	WEGSCHEIDER in TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 1600; 1885).
	$[\alpha]_D^{24} - [50,30 + 0,05026q]$ Alcool 50 % ($q = 90 \text{ à } 95$)		SOROKIN (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXVII, p. 320; 1888).
	$[\alpha]_D^{25} - 62'', 2$ — 62°, 05 — 61'', 5 — 61'', 6	Eau ($c = 1,25$) Id. ($c = 2,5$) Id. ($c = 3,75$) Id. ($c = 5$)	NOYES et HALL (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVIII, p. 241; 1895).

E. — *Sels divers.*

Carbonate de sodium.

CO ³ Na ² pour 100 ^{cc} .	[α] _D .	
	c = 10.	c = 20.
^{RT} 2,5	+65,2	"
5	+63,8	+63,8
10	+62,4	+62,6
15	+60,4	+59,8
20	+58,5	+58,1

Borax.

B ⁴ O ⁷ Na ² pour 100 ^{cc} .	[α] _D .		
	c = 5.	c = 10.	c = 20.
^{RT} 0,5	"	+65,9	"
1	+64,7	+65,0	"
2	+62,7	+63,5	"
3	+62,1	+62,5	+64,2
4	"	+61,6	"
5	+60,8	+61,1	+63,0
7	"	"	+62,2
7,5	"	+60,5	"

MUNIZ (*C. R.*, t. LXXXII, p. 1335-1876).

RAPPORT DES MASSES.				[α] _D ^{15°} .
	Sel.	Eau.	Sucre.	
Az O ³ K....	1,008	$\left\{ \begin{array}{l} 4,002 \\ 6,331 \\ 8,910 \end{array} \right\}$	1	$\left\{ \begin{array}{l} +65,86 \\ +66,13 \\ +66,27 \end{array} \right\}$
SO ⁴ K ²	0,999	10,464	1	+65,58
SO ⁴ Na ²	0,999	10,464		+65,23
K Br.....	0,995	3,174		+63,91
Na Br.....	0,995	3,174		+63,08

FARNSTEINER (*Inaug. Dissert.*, Iéna; 1890).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

1085

RAPPORT DES MASSES.				[α] _D ^{11,5} .
Sel.	Eau.	Sucré.		
Sr Cl ²	1,400	8,643	1	+65,40
	2,250			+64,68
	3,794			+63,74
	4,229	16,000	1	+64,55
	5,866			+63,93
	7,136			+63,59
	8,034			+63,53
	1,096	3,132	1	+64,16
		3,949		+64,56
		6,365		+65,38
		11,195		+65,90
		17,456		+66,52
	2,856	5,621	1	+63,78
		7,158		+63,92
		13,127		+65,08
		22,726		+65,80
Mg Cl ²	1,670	8,643	1	+64,31
	3,267			+62,24
	3,967			+61,47
	1,230	3,182	1	+62,31
		4,019		+63,11
		5,195		+63,81
		6,754		+64,54
		13,505		+65,65
		29,434		+66,12
	2,990	6,414	1	+61,54
		8,891		+62,60
		14,954		+64,13
	0,0882	0,9118	0,0535	+65,30
			0,1134	+65,44
			0,2599	+65,49
			1,0132	+64,89
	0,3179	0,6821	0,0340	+61,27
			0,1009	+61,49
			0,2889	+61,55
			0,5432	+61,56
			0,6596	+61,57
			1,0695	+61,56

FARNSTLINER (*Inaug. Dissert.*, Iéna; 1890).

E. — Sels divers.

Carbonate de sodium.

CO ³ Na ² pour 100 ^{es} .	[α] _D .	
	c = 10.	c = 20.
^{RT} 2,5	+65,2	"
5	+63,8	+63,8
10	+62,4	+62,6
15	+60,4	+59,8
20	+58,5	+58,1

Borax.

B ⁴ O ⁷ Na ² pour 100 ^{es} .	[α] _D .		
	c = 5.	c = 10.	c = 20.
^{RT} 0,5	"	+65,9	"
1	+64,7	+65,0	"
2	+62,7	+63,5	"
3	+62,1	+62,5	+64,2
4	"	+61,6	"
5	+60,8	+61,1	+63,0
7	"	"	+62,2
7,5	"	+60,5	"

MUNTZ (C. R., t. LXXXII, p. 1335 1876).

	RAPPORT DES MASSES.			[α] _D ^{15,5} .
	Sel.	Eau.	Sucre.	
AzO ³ K....	1,008	4,002 6,331 8,910	1	+65,86 +66,13 +66,27
SO ⁴ K ²	0,999	10,464	1	+65,58
SO ⁴ Na ²	0,999	10,464		+65,23
KBr.....	0,995	3,174		+63,91
NaBr.....	0,995	3,174		+63,08

FARNSTEINER (Inaug. Dissert., Iéna: 1890).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1089

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Santonate éthylique (oxime du). $C^{11}H^{23}O^4Az =$ $\begin{array}{c} CH^3 \\ \\ C \\ \\ \ddots \\ AzOH \end{array} \rangle C^{12}H^{11}O.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D - 36^{\circ}, 5$	Alcool	<i>Id.</i> , p. 188.
Santonate méthyllique. $C^{16}H^{22}O^4 = (C^{15}H^{19}O^1)CH^3$	$[\alpha]_D^{25} - 52^{\circ}, 33$	Chloroforme ($c = 4,74$)	CARNELUTTI et NASINI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. X, p. 538; 1880).
Santonate n.-propylique. $C^{18}H^{26}O^4 =$ $(C^{15}H^{19}O^1)CH^3.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 39^{\circ}, 37$ $- 39^{\circ}, 34$	Pur. $d_4^{20} = 1,125$ Chloroforme ($c = 7,62$)	<i>Id.</i> [<i>Atti del Lincei</i> (3 ^e s.), t. V, p. 286; 1881].
	$[\alpha]_D - 31^{\circ}, 8$ $\text{» } c - 32^{\circ}, 4$ $\text{» } D - 40^{\circ}$ $\text{» } H - 60^{\circ}$ $\text{» } h_1 - 61^{\circ}$ $\text{» } F - 77^{\circ}$ $\text{» } G - 113^{\circ}$	Chlorof. (c sans infl.)	NASINI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XIII, p. 165; 1883).
-santonate (Déhydro- photo-) diéthylique. $C^{19}H^{28}O^4 =$ $C^{15}H^{18}:(COOC^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 20^{\circ}, 4$	Alcool ($c = 2,92$)	VILLAVECCHIA (<i>Ber. d. D.</i> <i>ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 2863; 1885).
-santonate (Iso-) méthyl- lique. $C^{16}H^{22}O^4$	$[\alpha]_D^{21} - 50^{\circ}, 2$	Chloroforme ($c = 2,29$)	FRANCESCONI [<i>Gazz. chim.</i> <i>ital.</i> , t. XXV (II), p. 472; 1895].
-santonate (Méta-) méthyl- lique (oxime du). $C^{16}H^{22}O^4Az =$ $C^{15}H^{19}(CH^3)O^3:AzOH$	$[\alpha]_D^{25} - 175^{\circ}$	Alcool ($c = 2,99$)	<i>Id.</i> , p. 469.
-santonate (Para-) allylique. $C^{18}H^{24}O^4 =$ $(C^{15}H^{19}O^1)CH^3.CH:CH^2$ (Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{20} - 91^{\circ}, 80$	Chloroforme ($c = 7,57$)	CARNELUTTI et NASINI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. X, p. 538; 1880).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Salicylique camphré (acide). Voir Camphré (acide salicylique).			
-santinate (Bidihydro- méthylique. $C^{32}H^{38}O^4$)	$[\alpha]_D^{24} + 95^\circ, 95$ (de la santonone) $[\alpha]_D^{24} + 98^\circ, 31$ (de l'isosantonone)	Benzène ($c = 2,65$) Id. ($c = 2,70$)	GRASSI-CRISTALDI [<i>R. C. del Lincei</i> (5 ^e s.), t. I (2 ^e sem.), p. 190; 1892].
Santinique (acide). $C^{15}H^{16}O^2$	$[\alpha]_D + 61^\circ, 88$ $+ 64^\circ, 37$	Alcool ($c = 1,99$) Id. ($c = 3,28$)	GUCCIET GRASSI-CRISTALDI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (1), p. 27; 1892].
-santinique (acide Bidihydro-). $C^{30}H^{34}O^4$	$[\alpha]_D^{24} + 34^\circ, 46$ (de la santonone) $[\alpha]_D^{24} + 35^\circ, 35$ (de l'isosantonone)	Ac. acétique ($c = 1,65$) Id. ($c = 1,93$)	GRASSI-CRISTALDI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXIII (1), p. 58; 1893].
-santinique (acide Dihydro-). $C^{15}H^{16}O^2$	$[\alpha]_D + 62^\circ, 07$ $+ 60^\circ, 69$	Alcool ($c = 2,62$) Id. ($c = 2,85$)	GUCCIET GRASSI-CRISTALDI (<i>loc. cit.</i> , p. 38).
Santonate allylique. $C^{18}H^{24}O^4 =$ ($C^{15}H^{19}O^4$) $CH^2.CH:CH^2$	$[\alpha]_D^{20,25} - 39^\circ, 54$	Chloroforme ($c = 5,19$)	CARNELUTTI et NASINI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. X, p. 538; 1880].
Santonate <i>i.</i> -butylique. $C^{19}H^{26}O^4 =$ ($C^{15}H^{19}O^4$) $CH^2.CH(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{21} - 41^\circ, 63$	Chloroforme ($c = 5,48$)	Id.
Santonate éthylique. $C^{17}H^{24}O^4 = (C^{15}H^{19}O^4)C^2H^5$	$[\alpha]_D^{20,5} - 45^\circ, 35$ $- 22^\circ, 77$ $- 45^\circ, 3$	Chlorof. ($c = 7,63$) Alcool ($c = 3,64$) Ac. acét. ($c = 1,825$)	Id. [<i>Atti dei Lincei</i> (3 ^e s.), t. V, p. 286; 1881].
Santonate éthylique (amine du). $C^{17}H^{21}O^3Az =$ $\begin{array}{c} CH^2 \\ \\ CH \end{array} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} C^{15}H^{17}O.COOC^2H^5$ AzH^3	$[\alpha]_D + 131^\circ, 34$	Alcool	FRANCESCONI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (1), p. 189; 1892].

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1091

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> -Id. (de l'isodesmotropo- santonine)	$[\alpha]_D^{25} = 74^{\circ}, 50$	Alc. abs. ($c = 4,91$)	ANDREOCCI [<i>R. C. dei Lincei</i> (5° s.), t. II (2° sem.), p. 180; 1893].
-santoneux (acide Benzyl-desmotropo- $C^{15}H^{19}O^3 (C^7H^7)$)	$[\alpha]_D^{18} = 39^{\circ}, 3$	Alc. abs. ($c = 4$)	CASTORO [<i>R. C. dei Lincei</i> (5° s.), t. IV (2° sem.), p. 155; 1895].
-santoneux (acide Bido-desmotropo-). $(C^{15}H^{19}O^3)^2$	$[\alpha]_D^{21} = 64^{\circ}, 5$	Alc. abs. ($c = 4$)	ANDREOCCI [<i>R. C. dei Lincei</i> (5° s.), t. IV (1° sem.), p. 164; 1895].
<i>d</i> -santoneux (acide Bi-). $(C^{15}H^{19}O^3)^2$	$[\alpha]_D^{21} + 85^{\circ}, 9$	Alc. abs. ($c = 4$)	<i>Id.</i>
<i>l</i> -Id.	$[\alpha]_D^{21} = 85^{\circ}, 8$	Alc. abs. ($c = 4$)	
-santoneux (acide Bromo- desmotropo-). $C^{15}H^{19}BrO^3$	$[\alpha]_D^{15} = 50^{\circ}, 4$	Alc. abs. ($c = 4,26$)	ANDREOCCI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (I), p. 538; 1895].
-santoneux (α) (acide Bromo-). $C^{15}H^{19}BrO^3$	$[\alpha]_D^{14} + 69^{\circ}, 7$	Alc. abs. ($c = 4$)	<i>Id.</i> , p. 504.
<i>l</i> -Id. (α)	$[\alpha]_D^{21} = 69^{\circ}, 4$	Alc. abs. ($c = 2,66$)	<i>Id.</i> , p. 521.
-santoneux (β) (acide Bromo-). $C^{15}H^{19}BrO^3$	$[\alpha]_D^{14} + 61^{\circ}, 9$	Alc. abs. ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 504.
-santoneux (acide Desmotropo-). $C^{15}H^{20}O^3$ (de desmotroposantonine)	$[\alpha]_D = 53^{\circ}, 3$	Alcool	ANDREOCCI [<i>Ber. d. D. ch Ges.</i> , t. XXVI, p. 1373 1893].
-santoneux (acide Éthyl- desmotropo-). $C^{17}H^{21}(C^2H^5)O^3$ D.	$[\alpha]_D^{28} = 47^{\circ}, 2$	Alc. abs. ($c = 4,16$)	ANDREOCCI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (I), p. 535; 1895].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{26} - 54^\circ$ $\text{» } c - 70^\circ$ $\text{» } D - 92^\circ$ $\text{» } K - 127^\circ$ $\text{» } b_1 - 134^\circ$ $\text{» } F - 166^\circ$ $\text{» } c - 248^\circ$ $\text{» } g - 301^\circ$	Chlorof. (c sans infl.)	NASINI (<i>id.</i> , t. XIII, p. 161, 1883).
-santonate (Para-) éthylque. $C^{11}H^{21}O^4 = C^{13}H^{19}O^4.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{26} - 98^\circ, 98$ $[\alpha]_D - 57^\circ$ $\text{» } c - 70^\circ$ $\text{» } D - 99^\circ$ $\text{» } K - 137^\circ$ $\text{» } b_1 - 144^\circ$ $\text{» } F - 180^\circ$ $\text{» } c - 269^\circ$ $\text{» } g - 317^\circ$	Chloroforme (c = 4,98) Chlorof. (c sans infl.)	CARNELUTTI et NASINI (<i>loc. cit.</i>). NASINI (<i>loc. cit.</i> , t. XIII, p. 157).
-santonate (Para-) méthylique. $C^{16}H^{22}O^4 = C^{15}H^{19}O^4.CH^3$	$[\alpha]_D^{26,5} - 108^\circ, 91$	Chloroforme (c = 4,77)	CARNELUTTI et NASINI (<i>loc. cit.</i>).
-santonate (Para-) n.-propylique. $C^{18}H^{26}O^4 =$ $C^{18}H^{19}O^4.CH^2.CH^2.CH^3$	$[\alpha]_D^{26} - 91^\circ, 27$ $[\alpha]_D - 58^\circ$ $\text{» } c - 68^\circ$ $\text{» } D - 91^\circ$ $\text{» } K - 128^\circ$ $\text{» } b_1 - 135^\circ$ $\text{» } F - 167^\circ$ $\text{» } c - 252^\circ$	Chloroforme (c = 5,22) Chlorof. (c sans infl.)	<i>Id.</i> NASINI (<i>loc. cit.</i> , p. 159).
d.-Santoneux (acide). $C^{15}H^{20}O^3$	$[\alpha]_D^{20} + 74^\circ, 43$ $+ 74^\circ, 73$ $+ 74^\circ, 61$ $[\alpha]_D^{18} + 74^\circ, 7$ $+ 74^\circ, 9$	Alcool (c = 1,79) Id. (c = 6,18) Ac. acétique (c = 1,54) Alc. abs. (c = 1,70) Id. (c = 5,02)	CARNELUTTI et NASINI [<i>Atti del Lincei</i> (3 ^e s.), t. V, p. 286; 1881]. ANDREOCCI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (1), pp. 486 et 512; 1895].
(de l.-desmotroposantonine)	$[\alpha]_D^{21} + 75^\circ, 1$	Alc. abs. (c = 4,24)	ANDREOCCI et BERTOLO (<i>R. C. dei Lincei</i> (5 ^e s.) t. VII (2 ^e sem.), p. 321; 1898).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1093

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-santonide (Méta-). $C^{15}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D^{26} - 223^\circ, 46$	Chloroforme ($c = 1,5$)	CARNELUTTI et NASINI (<i>loc. cit.</i>).
-santonide (Para-). $C^{15}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D^{26} + 897^\circ, 25$	Chloroforme ($c = 1,04$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D^{26} + 580^\circ, 5$ $\text{» } c + 655^\circ, 6$ $\text{» } D + 891^\circ, 7$ $\text{» } E + 1264^\circ$ $\text{» } b_1 + 1334^\circ$ $\text{» } F + 1666^\circ$ $\text{» } c + 2510^\circ$ $\text{» } R + 2963^\circ$	Chloroforme ($c = 2,6$ à $50,3$)	NASINI (<i>loc. cit.</i> , p. 145).
	$[\alpha]_D^{26} + 830^\circ$	Anhydride acétique ($c = 0,4$ à 21)	NASINI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIV, p. 1514; 1881).
	$[\alpha]_D^{26} + 888^\circ, 0$ $+ 881^\circ, 3$ $+ 861^\circ, 6$ $+ 852^\circ, 3$ $+ 837^\circ, 0$ $+ 834^\circ$	Alcool ($c = 0,2051$) <i>Id.</i> ($c = 0,2170$) <i>Id.</i> ($c = 0,5382$) <i>Id.</i> ($c = 0,5571$) <i>Id.</i> ($c = 1,2216$) <i>Id.</i> ($c = 6,9$)	
-santonide (Photo-). Voir -santonlactonate (Photo-) éthylique.			
Santoninamine (chlor- hydrate de). ($C^{15}H^{21}AzO^2$)HCl	$[\alpha]_D^{16,5} - 136^\circ, 83$	Eau ($c = 2,31$)	GUCCI et GRASSI-CRISTALDI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (1), p. 7; 1892].
Santoninamine (sul- fate de). ($C^{15}H^{21}AzO^2$)SO 4 H 2 + H 2 O	$[\alpha]_D^{16,5} - 103^\circ, 67$	Eau ($c = 1,56$)	<i>Id.</i> , p. 5.
Santoninate de sodium. $2[C^{15}H^{19}NaO^1] + 7H^2O$	$[\alpha]_D^{22,5} - [18,70 + 0,33c]$ ($c = 2$ à 6) $[\alpha]_D^{25} - [19,3 + 0,24c]$ ($c = 3$ à 10) Eau ou alcool 80 $\frac{0}{100}$		HESSER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 125; 1875).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.	
d.-santoneux (acide Éthyl-). $C^{15}H^{19}(C^2H^5)O^3$	$[\alpha]_D^{20} + 74^{\circ},8$ $+ 77^{\circ},9$ $+ 77^{\circ},9$	Alcool ($c = 3,7$) Chloroforme ($c = 3,7$) Benzène ($c = 3,7$)	CARNELUTTI et NASINI [<i>Atti dei Lincei</i> (3 ^e s.), t. V, p. 286; 1881].	
	$[\alpha]_D^{15} + 73^{\circ},1$	Alc. abs. ($c = 4$)	ANDREOCCHI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (I), p. 500; 1895].	
(de l.-éthyl-desmotropo- santonine)	$[\alpha]_D^{21} + 77^{\circ},0$ $+ 68^{\circ},4$	Alc. abs. ($c = 2,63$) Id. ($c = 3,81$)	ANDREOCCHI et BERTOLO, ff. <i>C. dei Lincei</i> (5 ^e s.), t. VII (2 ^e sem.), p. 321; 1898].	
l.-Id. (de éthylisodesmotropo- santonine).	$[\alpha]_D^{15} - 73^{\circ},3$ $[\alpha]_D^{18} - 72^{\circ},9$	Alc. abs. ($c = 4$)	ANDREOCCHI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (I), p. 508; 1895].	
santoneux (acide Hypo-). $C^{15}H^{20}O^2$	$[\alpha]_D^{24} + 75^{\circ},95$	Alc. abs. ($c = 3,86$)	GRASSI-CRISTALDI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXVI (II), p. 456; 1896].	
-santoneux (acide Méthyl-desmotropo-). $C^{15}H^{19}(CH^3)O^3$	$[\alpha]_D^{24} - 49^{\circ},3$ $[\alpha]_D^{29,5} - 48^{\circ},5$	Alc. abs. ($c = 4,27$) Id. ($c = 4,34$)	ANDREOCCHI (<i>loc. cit.</i> , p. 533).	
d.-santoneux (acide Méthyl-). $C^{15}H^{19}(CH^3)O^3$	$[\alpha]_D^{21} + 72^{\circ},2$	Alcool absolu	<i>Id.</i> , p. 498.	
Santonide. $C^{15}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D^{28,5} + 744^{\circ},6$	Chlorof. ($c = 1,04$)	CARNELUTTI et NASINI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. X, p. 538; 1880].	
	RAIE.	CHLOROF. — $c = 3 \text{ à } 30.$	ALCOOL. — $c = 1,83.$ $c = 4,05.$	NASINI (<i>Id.</i> , t. XIII, p. 149; 1883).
	B	$+ 484^{\circ}$	$+ 378^{\circ}$ $+ 442^{\circ}$	
	C	$+ 549$	$+ 462$ $+ 504$	
	D	$+ 754$	$+ 666$ $+ 693$	
	E	$+ 1088$	$+ 969$ $+ 991$	
	b ₁	$+ 1148$	$+ 1028$ $+ 1053$	
	F	$+ 1444$	$+ 1292$ $+ 1323$	
	e	$+ 2201$	$+ 1966$ $+ 2011$	
	g	$+ 2610$	$+ 2332$ $+ 2381$	
		$t = 20^{\circ}$	$t = 20^{\circ}$	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

1095

[α].	<i>t</i> .	<i>c</i> .	DISSOLVANT.
-246°	30°C	"	Acide azotique ($d = 1,33$)
-409	27	"	Acide sulfurique ($d = 1,82$)
-361	27	"	Id. et eau ($d = 1,68$)
-325	"	"	Acide phosphorique et eau ($d = 1,697$)

ANDREOCCI et BERTOLO (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXXI, p. 3131; 1898).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d</i> -santonine (Acétyl- desmotropo-). $\text{C}^{15}\text{H}^{17}\text{O}^3 (\text{C}^2\text{H}^3\text{O})$	$[\alpha]_D^{25} + 92^{\circ}, 85$	Alcool ($c = 1,36$)	ANDREOCCI [<i>R. C. dei Lincei</i> (5° s.), t. II (2° sem.), p. 180; 1893].
<i>l</i> -santonine (Acétyl- desmotropo-). $\text{C}^{15}\text{H}^{17}\text{O}^3 (\text{C}^2\text{H}^3\text{O})$	$[\alpha]_D^{25} - 122^{\circ}, 9$	Alc. abs. ($c = 1,84$)	ANDREOCCI et BERTOLO [<i>R. C. dei Lincei</i> (5° s.), t. VII (2° sem.), p. 324; 1898].
<i>d</i> -santonine (Acétyliso- desmotropo-). $\text{C}^{15}\text{H}^{17}\text{O}^3 (\text{C}^2\text{H}^3\text{O})$	$[\alpha]_D^{25} + 122^{\circ}, 6$	Alcool ($c = 1,36$)	ANDREOCCI [<i>R. C. dei Lincei</i> (5° s.), t. II (2° sem.), p. 180; 1893].
-santonine (Benzyl-desmo- tropo-). $\text{C}^{15}\text{H}^{17}\text{O}^3 (\text{C}^2\text{H}^3)$	$[\alpha]_D^{18} + 102^{\circ}, 6$	Alc. abs. ($c = 0,20$)	CASTORO [<i>R. C. dei Lincei</i> (5° s.), t. IV (2° sem.), p. 155; 1895].
-santonine (Benzyliso- desmotropo-). $\text{C}^{15}\text{H}^{17}\text{O}^3 (\text{C}^2\text{H}^3)$	$[\alpha]_D^{25} + 136^{\circ}, 5$	Id. ($c = 2,09$)	<i>Id.</i>
<i>d</i> -santonine (Desmo- tropo-). $\text{C}^{15}\text{H}^{18}\text{O}^3$	$[\alpha]_D^{18} + 110^{\circ}, 30$	Alcool	ANDREOCCI [<i>R. C. dei Lincei</i> (5° s.), t. II (2° sem.), p. 177; 1893].
<i>l</i> -santonine (Desmo- tropo-). $\text{C}^{15}\text{H}^{18}\text{O}^3$	$[\alpha]_D^{25} - 140^{\circ}, 0$ $- 138^{\circ}, 4$	Alc. abs. ($c = 1,603$) Id. ($c = 1,905$)	ANDREOCCI et BERTOLO [<i>R. C. dei Lincei</i> (5° s.), t. VII (2° sem.), p. 321; 1898].
-santonine (Dichloro-). $\text{C}^{15}\text{H}^{16}\text{Cl}^2\text{O}^3$	$[\alpha]_D^{15} - 23^{\circ}, 0$	Alcool 97 % ($c = 1$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 125; 1875).

Santonine.

RAIES.	SOLUTIONS	
	dans le chloroforme ($p = 3,5$ à 25).	dans l'alcool ($c = 1,782$).
B.....	$[\alpha]^{20} - [119,25 + 0,2085p]$	$[\alpha]^{20} - 110,4$
C.....	$- [133,75 + 0,1555p]$	$- 118,8$
D.....	$- [171,84 + 0,3086p]$	$- 161,0$
E.....	$- [227,40 + 0,5820p]$	$- 222,6$
b_1	$- [236,81 + 0,6557p]$	$- 237,1$
F.....	$- [282,71 + 0,8284p]$	$- 261,7$
c	$- [382,58 + 1,5240p]$	$- 380,0$

NABINI (*Gazz. chim. ital.*, t. XIII, p. 139; 1883).

RAIE.	Chloroforme ($c = 5$ à 14).
D.....	$[\alpha] - [170,17 + 0,249c]$

HAMMERSCHMIDT (*Inaug.-Dissert.* Berlin; 1889).*Solution dans le chloroforme.*

COULEUR.	LONGUEUR d'onde ⁽¹⁾ .	$[\alpha]$.
Rouge.....	666 $\mu\mu$	$-128,4$
Jaune.....	592	$-172,0$
Vert.....	533	$-226,8$
Bleu clair...	489	$-281,7$
Bleu foncé...	448	$-377,0$

⁽¹⁾ Voir Table XVII [I.E].LANDOLT (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXVII, p. 2872; 1894).

$[\alpha]$.	t .	c .	DISSOLVANT.
$-171,53$	15 $^{\circ}C$	2 à 10	Chloroforme
$-173,81$	15	1 à 2	Alcool 97 % en vol.
$-175,40$	15	2	Id. 90 % id.
$-176,5$	15	2	Id. 80 % id.

HESSE (*Lieb. Ann.*, t. CLXXVI, p. 125; 1875).

$[\alpha]$.	t .	c .	DISSOLVANT.
-173	10 $^{\circ}C$	1,35	Alcool absolu
$-339,4$	10	1,23	Acide chlorhydrique à 38 %
$-340,0$	10	2,46	Id.
$-344,3$	10	1,23	Acide bromhydrique ($d = 1,38$)

ANDRECCI (*Gazz. chim. ital.*, t. XXV (I), p. 465; 1895).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1097

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-santonine (Méthyl-des- motropo-). $C^{15}H^{17}O^3(CH^3)$	$[\alpha]_D^{25} + 91^{\circ},9$	Alcool abs. ($c = 1,72$)	ANDREOCCI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (I), p. 473; 1895].
-santonine (Méthyliso- desmotropo-). $C^{15}H^{17}O^3(CH^3)$	$[\alpha]_D^{25} + 118^{\circ},2$	Alcool abs. ($c = 3,80$)	<i>Id.</i> , p. 481.
Santoninephényl- hydrazine. $C^{21}H^{21}Az^2O^2$	$[\alpha]_D + 152^{\circ},42$		GRASSI-CRISTALDI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XIX, p. 382; 1889].
Santoninique (acide). $C^{15}H^{20}O^4$	$[\alpha]_D^{25,5} - 25^{\circ},82$ $- 26^{\circ},46$	Alcool 97 % ($c = 1 \text{ à } 3$) Id. 80 % ($c = 2 \text{ à } 3$)	HESSER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 126; 1875).
-santoninique (acide Hypo-). $C^{15}H^{20}O^4$	$[\alpha]_D - 4^{\circ},62$	Alcool ($c = 4,03$)	GUCCI et GRASSI-CRISTALDI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (I), p. 18; 1892].
-santoninique (acide Isohypo-). $C^{15}H^{20}O^4$	$[\alpha]_D + 71^{\circ},56$ $[+ 58^{\circ},10$ (apr. 3 h.)]	Alcool ($c = 4,28$)	<i>Id.</i> , p. 21.
Santoninoxime. $C^{15}H^{18}O^2; AzOH$	$[\alpha]_D - 80^{\circ},83$		GUCCI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XIX, p. 367; 1889).
-santoninoxime (Hydro- méta-). $C^{15}H^{20}O^2; AzOH$	$[\alpha]_D - 239^{\circ}$	Alcool ($c = 1,79$)	FRANCESCONI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (II), p. 167; 1895].
santoninoxime (Méta-). $C^{15}H^{18}O^2; AzOH$	$[\alpha]_D^{25} - 377^{\circ}$	Alcool ($c = 1,68$)	<i>Id.</i> , p. 465.
Santonique (acide). $C^{15}H^{20}O^4$ (Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{26,5} - 70^{\circ},31$ $[\alpha]_D^{26} - 50^{\circ},25$ $- 54^{\circ},26$ $- 54^{\circ},96$	Chloroforme ($c = 4,48$) Alc. éthylique ($c = 3,29$) Alc. méthyl. (id.) Alc. propyl. (id.)	CARNELUCCI et NASINI [<i>Atti dei Lincei</i> (3 ^e s.), t. V, p. 286; 1881]. <i>Id.</i> (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. X, 1881).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d</i> -santonine (Éthyl- desmotropo-). $C^{15}H^{17}O^3 (C^2H^5)$	$[\alpha]_D^{25} + 114^{\circ},0$ $+ 114^{\circ},2$	Alc. abs. ($c = 1,05$) Id. ($c = 1,23$)	ANDREOCCI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (I), p. 473; 1895].
<i>l</i> -santonine (Éthyl- desmotropo-). $C^{15}H^{17}O^3 (C^2H^5)$	$[\alpha]_D^{25} - 129^{\circ},3$	Alc. abs. ($c = 4,37$)	ANDREOCCI et BERTOLO (<i>loc. cit.</i> , p. 323).
-santonine (Éthyliso- desmotropo-). $C^{15}H^{17}O^3 (C^2H^5)$	$[\alpha]_D + 129^{\circ},3$ $+ 129^{\circ},6$	Alc. abs. ($c = 5,13$) Id. ($c = 6,05$)	ANDREOCCI (<i>loc. cit.</i> , p. 483).
-santonine (Hydrométa-). $C^{15}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D^{25} - 102^{\circ},6$	Chloroforme ($c = 2,89$)	FRANCESCO [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (II), p. 466; 1895].
-santonine (Hypo-). $C^{15}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D + 32^{\circ},37$ $+ 32^{\circ},71$	Benzène ($c = 2,2$) Id. ($c = 2,4$)	GUCCIEL GRASSI-CRISTALDI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (I), p. 13; 1892].
-santonine (Isodesmo- tropo-). $C^{15}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D^{25} + 127^{\circ},92$	Alcool ($c = 1,32$)	ANDREOCCI [<i>R. C. dei Lincei</i> (5 ^e s.), t. II (2 ^e sem.), p. 177; 1893].
	$[\alpha]_D^{25} + 129^{\circ},7$	Alcool ($c = 2,82$)	Id. [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (I), p. 477; 1895].
-santonine (Isohypo-). $C^{15}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D - 73^{\circ},73$		GUCCIEL GRASSI-CRISTALDI (<i>loc. cit.</i> , p. 20).
-santonine (Méta-). $C^{15}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D^{26} + 118^{\circ},76$	Chloroforme ($c = 1,04$)	CARNELUTTI et NASINI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. X, p. 538; 1880).
	$[\alpha]_D^{20} + 92^{\circ}$ » $c + 104^{\circ}$ » $D + 124^{\circ}$ » $E + 167^{\circ}$ » $h_1 + 182^{\circ}$ » $r + 217^{\circ}$ » $e + 257^{\circ}$	Chloroforme ($c = 2,21$)	NASINI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XIII, p. 155; 1883).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1099

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. [id. (oxime de l'éther diméthylque du)]. Voir SUPPLÉMENT. Céto-β.-santorate diméthylque (oxime du).			
Id. [id. (éther monométhylque du)]. Voir SUPPLÉMENT. Céto-β.-santorate monométhylque.			
Santonique (dérivé tétracarboxylique de l'acide). Voir SUPPLÉMENT. Santorique (acide).			
Id. [id. (éther tétraméthylque du)]. Voir SUPPLÉMENT. Santorate tétraméthylque.			
-santonique (lactone Isophoto-). $C^{15}H^{20}O^4$	$[\alpha]_D^{11} + 124^{\circ}, 3$	Alcool ($c = 2,41$)	CANNIZZARO et FABRIS (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIX, p. 2260; 1886).
Id. [id. (dérivé acétylé de la)]. $C^{15}H^{19}(C^2H^3O)O^4$	$[\alpha]_D^{17} + 58^{\circ}, 1$ à 59° Alcool ($c = 0,93$)		Id.
-santonique (lactone Photo-). $C^{15}H^{20}O^4$	$[\alpha]_D - 118^{\circ}$ — $125^{\circ}, 3$ — $119^{\circ}, 3$ — $113^{\circ}, 0$	Alcool ($c = 0,5$ à 1) Id. ($c = 3,3$ à $4,8$) Chlorof. ($c = 1,26$) Id. ($c = 2$ à $5,8$)	NASINI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XIII, p. 378; 1883).
Santonique (oxime d'acide). $C^{15}H^{21}O^4Az =$ $\begin{array}{c} CH^2 \\ \\ AzOH: C \end{array} > C^{12}H^{11}O.COOH$	$[\alpha]_D - 64^{\circ}, 9$	Alcool	FRANCESCONI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXII (1), p. 188; 1892).
d.-Santonite éthylique. $C^{15}H^{19}(C^2H^3)O^3$	$[\alpha]_D + 72^{\circ}, 76$ + $77^{\circ}, 86$ + $77^{\circ}, 86$ + $67^{\circ}, 25$	Alcool ($c = 6,88$) Chlorof. ($c = 3,7$ à 7) Benzène ($c = 3,7$) Ac. acét. ($c = 1,7$ à 2)	CARNELUCCI et NASINI (<i>Atti dei Lincei</i> , (3 ^e s.), t. V, p. 286; 1881).
	$[\alpha]_D^{27} + 70^{\circ}, 95$	Alcool ($c = 1,35$)	ANDREOCCI (<i>R. C. dei Lincei</i> (5 ^e s.), t. II (2 ^e sem.), p. 181; 1893).
l.-Id.	$[\alpha]_D^{27} - 70^{\circ}, 62$	Alcool ($c = 1,35$)	Id.
	$[\alpha]_D^{22} - 70^{\circ}, 2$	Id. ($c = 4,15$)	Id. (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (1), p. 511; 1895).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{20} - 49^\circ$ $\text{» } c - 57^\circ$ $\text{» } D - 74^\circ$ $\text{» } E - 105^\circ$ $\text{» } b_1 - 112^\circ$ $\text{» } F - 137^\circ$ $\text{» } e - 197^\circ$ $\text{» } g - 230^\circ$	Chlorof. ($c = 27,19$)	NASINI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XIII, p. 164; 1883).
	$[\alpha]_D^{20} - 42^\circ, 1$ $- 52^\circ, 2$ $- 74^\circ, 1$ $- 87^\circ, 9$ $- 111^\circ, 7$ $- 125^\circ, 7$ $- 138^\circ, 6$	Alc. abs. ($c = 2,64$) Alc. 90 % (id.) Alc. 50 % ($c = 1,32$) HCl à 9,5 % ($c = 0,66$) HCl à 19,0 % ($c = 1,32$) HCl à 26,6 % ($c = 2,64$) HCl à 38 % ($c = 1,32$ à 2,64)	ANDRUGGI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (I), p. 468; 1895).
-santonique (acide Déhydrophoto-). $C^{15}H^{20}O^4 = C^{13}H^{18}(COOH)^2$	$[\alpha]_D + 31^\circ, 9$ $[\alpha]_D + 48^\circ, 31$	Alcool ($c = 1,42$)	VILLAVECCHIA (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 2863; 1885). CANNIZARO et GUCCI [<i>R. C. dei Lincei</i> (5 ^e s.), t. I (2 ^e sem.) p. 149; 1892].
-santonique (acide Iso-). $C^{15}H^{20}O^4$	$[\alpha]_D^{25} - 73^\circ, 92$	Chloroforme ($c = 3,38$)	FRANCESCO (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXV (II) p. 472; 1895).
-santonique (acide Méta-). $C^{15}H^{20}O^4$	$[\alpha]_D - 92^\circ, 8$	Chloroforme ($c = 4$)	NASINI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XIII, p. 378; 1883).
-santonique (acide Para-). $C^{15}H^{20}O^4$	$[\alpha]_D^{20} - 98^\circ, 51$	Chloroforme ($c = 4,47$)	CARNELUTTI et NASINI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. X, p. 538; 1880).

Santonique (dérivé cétonique de l'acide). Voir SUPPLÉMENT. Céto- β -santorique (acide).

Id. [id. (éther diméthylque du)]. Voir SUPPLÉMENT. Céto- β -santorate diméthylque.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1101

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Santonone. $C^{10}H^{14}O^1$	$[\alpha]_D + 129^{\circ}, 46$	Benzène	GRASSI-CRISTALDI [<i>R. C. dei Lincei</i> (5 ^e s.), t. I (2 ^e sem.), p. 123; 1892].
-santonone (Iso-). $C^{10}H^{14}O^1$	$[\alpha]_D - 264^{\circ}, 70$	Acide acétique	<i>Id.</i>
Santononique (acide). $C^{10}H^{12}O^6$	$[\alpha]_D + 37^{\circ}, 08$	Alcool	<i>Id.</i>
-santononique (acide Iso-). $C^{10}H^{12}O^6$	$[\alpha]_D - 40^{\circ}, 39$	Alcool	<i>Id.</i>
Santonyle (bromure de). $C^{13}H^{19}O^3.Br$	$[\alpha]_D^{25,5} - 100^{\circ}, 53$	Chloroforme ($c = 5,5$)	CARNELUTTI et NASINI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. X, p. 538; 1880].
Santonyle (chlorure de). $C^{13}H^{19}O^3.Cl$	$[\alpha]_D^{25,5} + 13^{\circ}, 14$	<i>Id.</i> ($c = 4,8$)	<i>Id.</i>
Santonyle (iodure de). $C^{13}H^{19}O^3.I$	$[\alpha]_D^{25} - 99^{\circ}, 21$	<i>Id.</i> ($c = 6,3$)	<i>Id.</i>
Saponine. $C^{32}H^{54}O^{18}$ (de la racine de saponaire)	$[\alpha]_D - 7^{\circ}, 30$	Eau ($p = 4$)	SCHIAPARELLI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XIII, p. 423; 1883].
Saporubrine. $(C^{18}H^{28}O^{10})^4$	$[\alpha]_D - 5^{\circ}, 44$		VON SCHULZ [<i>Pharm. Zeits. f. Russl.</i> , t. XXXV, p. 817; 1896].
Sapotine. $C^{29}H^{52}O^{20}$	$[\alpha]_D - 32^{\circ}, 11$	Alcool	MICHAUD [<i>Amer. Chem. J.</i> , t. XIII, p. 572; 1891].
Scammonine. $C^{44}H^{156}O^{42} (?)$	$[\alpha]_D - 23^{\circ}, 2$ (moy.)		KROMER [<i>Zeit. Öster. Apoth. Verein.</i> , t. XLIX; 1895].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Santonite méthylique. $C^{15}H^{19}(CH^3)O^3$	$[\alpha]_D^{25} + 84^{\circ},9$	Alcool ($c = 4,64$)	<i>Id.</i> , p. 493.
d.-santonite (Benzoyl-) éthylque. $C^{24}H^{28}O^4 =$ $C^{14}H^{18}O.C^{10}H^{10}O.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} + 59^{\circ},9$	Alcool abs. ($c = 4$)	<i>Id.</i> , p. 495.
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{20} - 59^{\circ},8$	<i>Id.</i> (<i>id.</i>)	<i>Id.</i> , p. 515.
d.-santonite (Bromo-) éthylque. $C^{17}H^{23}BrO^3 =$ $C^{14}H^{18}BrO.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{15} + 68^{\circ},2$	<i>Id.</i> (<i>id.</i>)	<i>Id.</i> , p. 502.
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{15} - 68^{\circ},5$	<i>Id.</i> (<i>id.</i>)	<i>Id.</i> , p. 520.
-santonite (Desmotropo-) méthylique. $C^{15}H^{19}(CH^3)O^3$	$[\alpha]_D^{14} - 41^{\circ},8$	<i>Id.</i> ($c = 1,17$)	<i>Id.</i> , p. 537.
d.-santonite (Éthyl-) éthylque. $C^{19}H^{23}O^3 =$ $C^2H^5O.C^{14}H^{18}.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{21} + 70^{\circ},5$	<i>Id.</i> ($c = 4$)	<i>Id.</i> , p. 499.
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{21} - 70^{\circ},3$	<i>Id.</i> (<i>id.</i>)	<i>Id.</i> , p. 317.
-santonite (Hypo-) méthylique. $C^{15}H^{19}(CH^3)O^2$	$[\alpha]_D^{28} + 79^{\circ},14$	Alc. abs. ($c = 3,47$)	GRASSI-CRISTALDI [<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXVI (II), p. 460; 1896].
α-santonlactonate (Photo-) éthylque. (Photosantonide)	$[\alpha]_D^{14} - 121^{\circ},6$ $- 118^{\circ},4$	Alcool ($c = 2,002$) <i>Id.</i> ($c = 2,196$)	VILLAVECCHIA [<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 2861; 1885].
<i>Id.</i> (β) $C^{16}H^{24}O^4 =$ $\begin{array}{c} O \\ \\ CO \end{array} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} C^{12}H^{19}(COOC^2H^5)$	$[\alpha]_D^{13} + 76^{\circ},77$	<i>Id.</i> ($c = 0,765$)	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1103

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-shikimique (acide Dibromo-). Voir Dibromoshikimique (acide).			
-shikimique (acide Hydro-). Voir Hydroschikimique (acide).			
-shikimique (acide Triacétyl-). $C^{13}H^{16}O^8 = C^3H^7(C^2H^3O)^3O^3$	$[\alpha]_D - 169^{\circ},9$ — $191^{\circ},6$ — $189^{\circ},5$	Alc. abs. ($c = 1,4$ à $5,5$) Benzène ($c = 2,4$ à $7,2$) Chloroforme ($c = 4$)	<i>Id.</i> , p. 1284.
-shikimique (acide Triisobutryl-). $C^{19}H^{24}O^8 =$ $C^7H^7[(CH^3)^2 : CH.CO]^3O^3$	$[\alpha]_D - 146^{\circ},1$ — $157^{\circ},9$	Alc. abs. ($c = 9,31$) Benzène ($c = 7,25$)	<i>Id.</i>
-shikimique (acide Tripropionyl-). $C^{16}H^{22}O^8 =$ $C^7H^7(CH^3.CH^2.CO)^3O^3$	$[\alpha]_D - 159^{\circ},0$ — $173^{\circ},0$	Alc. abs. ($c = 3,6$ à $7,4$) Benzène ($c = 5,4$ à $7,1$)	<i>Id.</i>
Sinalbine. $C^{30}H^{42}Az^2S^2O^{15} + 5H^2O$	$[\alpha]_D - 8^{\circ},38$	Eau	GADAMER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 2327; 1897).
Sinigrine. $C^{10}H^{16}AzS^2KO^9 + H^2O$	$[\alpha]_D - 15^{\circ},22$	Eau	<i>Id.</i> , p. 2323.
Sinistrine. $C^6H^{10}O^3$ (de <i>Urginea Scilla</i>)	$[\alpha]_D - 41^{\circ},2$ (moy.)	Eau (c sans influence)	SCHMIDEBERG (<i>Zeits. f. physiol. Chem.</i> , t. III, p. 112; 1879).
	$[\alpha]_D - 40^{\circ},7$	Eau	TANRET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. V, p. 731; 1891].
	$[\alpha]_D - 44^{\circ}$ à -48° Eau		KELLER (<i>Inaug. Dissert.</i> , Münster; 1891).
Sitostène. $C^{27}H^{46}$	$[\alpha]_D - 38^{\circ},79$	Éther ($c = 3,60$)	BURIÁN (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XVIII, p. 564; 1897).
Sitostérine. $C^{27}H^{48}O$	$[\alpha]_D - 26^{\circ},55$ — $26^{\circ},87$	Éther ($c = 3,01$) <i>Id.</i> ($c = 4,58$)	<i>Id.</i> , p. 554.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Scammonique (acide). $C^{15}H^{19}O^{21}$ (?)	$[\alpha]_D - 29^{\circ},6$ à $28^{\circ},95$		<i>Id.</i>
Scopolamine. $C^{17}H^{21}AzO^4$ [<i>Hyoscine</i> de Hesse]	$[\alpha]_D^{15} - 13^{\circ},7$ $[\alpha]_D^{15} - 24^{\circ},3$ $- 33^{\circ},1$	Alc. abs. ($c = 2,65$) Eau ($c = 3,84$) Eau + HBr ($c = 3,54$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 111; 1892). HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCIII, p. 160; 1898).
Scopolamine (brom- hydrate de). $(C^{17}H^{21}AzO^4)HBr + 3H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 22^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{15,8} - 25^{\circ},71$ $[\alpha]_D^{15} - 25^{\circ},86$	Eau ($c = 4$) Eau [$\rho = 7$ (anh.)] Eau [$c = 4$ (anh.)]	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 113; 1892). SCHMIDT (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXX, p. 697; 1892). HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCIII, p. 157; 1898).
Sécalose. Voir β-Lévéuline.			
Sedanolide. $C^{12}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D^{26,5} - 23^{\circ},66$	Pur. $d^{26,5} = 1,0374$	NASINI in CIAMICIAN et SILBER (<i>Gazz. chim. Ital.</i> , t. XXVIII (1), p. 479; 1898).
Senécionine. $C^{18}H^{26}AzO^6$	$[\alpha]_D - 80^{\circ},49$	Chloroforme	GRANDVAL et LAJOUX (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 1122; 1895).
Sennite. Voir Pinite.			
Sésamine. $(C^{11}H^{12}O^3)^2$	$[\alpha]_D^{22} + 68^{\circ},36$		VILLAVECCHIA et FABRIS (<i>Ann. d. Lab. d. Gab.</i> , t. III, p. 13; 1897).
Sesquiterpène. Voir Cadinène, et Patchoulène.			
Shikimate d'ammonium. $C^7H^9(AzH^4)O^5$	$[\alpha]_D^{17} - 172^{\circ},1$ $- 189^{\circ},7$	Eau ($c = 5,23$) Id. ($c = 32,0$)	EYKMAN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 1280; 1891).
Shikimique (acide). $C^7H^{10}O^5$	$[\alpha]_D - [181^{\circ},3 + 0,65c]$ Eau ($c = 4$ à 37) [$t = 18^{\circ}$ à 19°]		<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1105

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Sorbitetrisformal. $C^6H^4O^6(CH^2)^3$	$[\alpha]_D - 30^{\circ}, 3$ — $29^{\circ}, 3$	Chlorof. ($c = 2,58$) Id. ($c = 4,58$)	SCHULZ et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLXXXIX, p. 21; 1895).
Sorbose. $C^6H^{12}O^6$	$[\alpha]_{\text{rouge}} - 35^{\circ}, 97$ $[\alpha]_J - 46^{\circ}, 7$ (calculé)	Eau ($p = 23,91$)	BERTHELOT (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXXV, p. 230; 1832).
	$[\alpha]_D - 43^{\circ}, 4$	Eau ($p = 10$)	WEHMER (<i>Inaug. Dissert.</i> , Göttingen; 1886).
Spartéine. $C^{15}H^{26}Az^2$	$[\alpha]_D^{25} - 14^{\circ}, 6$	Alcool 96 % ($c = 23,9$)	BERNHEIMER (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XIII, p. 451; 1883).
Stachyose. $C^{36}H^{64}(O)^{22}$	$[\alpha]_D + 148^{\circ}, 1$	Eau ($p = 9$)	VON PLANTA et SCHULZE (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 1695; 1890).
Strophantine. $C^{31}H^{48}O^{12}$	$[\alpha]_D + 30^{\circ}$	Eau ($c = 2,3$)	ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. CVII, p. 179; 1888).
Strychnidine. $C^{21}H^{24}Az^2O$	$[\alpha]_D^{20} - 8^{\circ}, 28$	Chloroforme ($c = 6,4$)	TAFEL (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCI, p. 307; 1898).
Strychnine. $C^{21}H^{22}Az^2O^2$	$[\alpha]_D - [146,2 - 3,43c - 0,154c^2]$ Chloroforme ($c = 1,5$ à 4) $[\alpha]_D - 128^{\circ}$ Alcool ($c = 0,91$) — 235° Alc. amylique (id.)		OUDEMANS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXVI, p. 76; 1873). [Bouchardat (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. IX; 1843).]
(Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{25} - 114^{\circ}, 75$ — $109^{\circ}, 3$	Alcool 83 % ($c = 0,41$) Id. ($c = 1,00$)	TYKOCINER (<i>Inaug. Dissert.</i> , Freiburg; 1882).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-----------------	----------------------------------	-----------------------	---------------

-sitostérine (Para-). Voir Parasitostérine.

d.-Sobrerol. $C^{10}H^{18}O^2$	$[\alpha]_D + 150^\circ$	Alcool ($c = 5$)	ARMSTRONG et POPE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LIX, p. 31; 1891).
l.-Id.	$[\alpha]_D - 150^\circ$	Id.	

Soie (fibroïne de). (du <i>Bombyx mori</i>)	$[\alpha]_D - 39^\circ, 5$ à $44^\circ, 2$ HCl étendu 11°B° ($c = 4$)		VIGNON (<i>C. R.</i> , t. CXIV, p. 130; 1892).
(du <i>B. m. polyvoltin</i>)	$[\alpha]_D - 48^\circ, 2$	Id. ($c = 4, 35$)	
(du <i>Bombyx mori</i> ou du <i>Yamma-Mai</i>)	$[\alpha]_D - 50^\circ, 0$	$\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ vol. } SO^4H^2 \\ 1 \text{ vol. HCl } (22^\circ) \\ 2 \text{ vol. Eau} \end{array} \right\} (c = 1)$	

Soie (grès de). (du <i>Bombyx mori</i>)	$[\alpha]_D - 31^\circ$ à -44° Eau + 3 % NaOH ($c = 1, 2$ à $2, 8$)		Id.
(du <i>Yamma-Mai</i>)	$[\alpha]_D - 15^\circ, 1$	Id. ($c = 2, 2$)	
(du <i>Bombyx mori</i> polyvoltin)	$[\alpha]_D - 9^\circ, 0$	Id. ($c = 1, 3$)	

Sorbine. Voir Sorbose.

d.-Sorbite. $C^6H^{14}O^6 + \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{15} - 1^\circ, 73$ $[\alpha]_D^{15} + 12^\circ, 33$	Eau Eau + 40 ^{gr} borax et 30 ^{gr} lessive de soude pour 100 ^{cc} ($c = 10$)	VINCENT et DELACHANAL (<i>C. R.</i> , t. CVIII, p. 355; 1889).
	$[\alpha]_D^{17} - 2^\circ, 01$	Eau ($c = 6, 632$)	
Id. avec molybdate acide d'ammonium. $[Mo^1O^{24}(AzH^4)^6]$	$[\alpha]_D^{17} + 40^\circ, 76$ (maximum)	Eau + $\frac{6,75}{24}$ mol. sel ($c = 6, 632$)	GERNEZ (<i>C. R.</i> , t. CXIII, p. 1031; 1891).
Id. avec molybdate acide de sodium. ($Mo^1O^{24}Na^6$)	$[\alpha]_D^{17} + 41^\circ, 34$ (maximum)	Id.	
d.-Id.	$[\alpha]_D^{20} + 1^\circ, 4$	Eau saturée de borax ($p = 8, 69$)	E. FISCHER et STAHEL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 2114; 1891).
l.-Id.	$[\alpha]_D^{20} - 1^\circ, 4$		

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1107

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d.</i> -Id.	$[\alpha]_D^{11} - 22'', 33$	Eau ($c = 2, 13$)	<i>Id.</i>
Strychnine (l.-méthoxy-succinate neutre de). $St^2(C^3H^4O^5)$	$[\alpha]_D^{12} - 29'', 68$	Eau ($c = 3, 71$)	<i>Id.</i>
Strychnine (phényl-glycolate de). $St(C^7H^8O^3)$	$[\alpha]_D^{21} - 23'', 3$	Eau ($c = 1, 2 \text{ à } 2, 4$)	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
Strychnine (séléniate de). $St^2SeO^4H^2 + 5H^2O$	$[\alpha]_D - 17'', 2$	Alcool ($p = 0, 5$)	WYROUBOFF [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 51; 1894].
Strychnine (sulfate de). $St^2SO^4H^2 + 5H^2O$	$[\alpha]_D - 15'', 6$	Id. (id.)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D^{25} - 29'', 6$	Eau ($c = 0, 95 \text{ à } 1, 9$) (anhydre)	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).
Strychnine (tartrate de). $St(C^4H^6O^6)$	$[\alpha]_D - 15'', 64$	Eau ($c = 0, 296$)	HAMMERSCHMIDT (<i>Inaug.-Dissert.</i> , Berlin; 1889).
Strychnine monochlorée. $C^{21}H^{21}ClAz^2O^2$	$[\alpha]_D - 104'', 6$ $- 38'', 75$	Alcool Ac. sulfurique étendu	RICHET et BOUCHARDAT (<i>C. R.</i> , t. XCI, p. 990; 1880).

-strychnine (Oxyéthyl-). Voir Oxyéthylstrychnine.

Styrolène. Voir Cinnamène.

Sucre de cannes. Voir Saccharose.

Sucre interverti. $C^6H^{12}O^6$ (interv. par HCl)	$[\alpha]_D^f - [31, 56 - 0, 3506 t]$ Eau [$t = 14^\circ \text{ à } 90^\circ$]	DUBRUNFAUT (<i>C. R.</i> , t. XLII, p. 901; 1856).
	$[\alpha]_D^t - [27, 9 - 0, 32 t]$ Eau ($c = 17, 21$) [$t = 0^\circ \text{ à } 30^\circ$]	TUCHSCHMIDT [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. II, p. 235; 1870].
	$[\alpha]_D^{20} - 4'', 75$	Alcool (80 vol. %) + ac. acétique (5 vol. %)
	$[\alpha]_D^{20} - 2'', 25$	+ eau
	$[\alpha]_D^{20} + 0'', 50$	($c = 20$)
(Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{20} + 3'', 25$	LANDOLT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIII, p. 2335; 1880).
	$[\alpha]_D^{20} + 5'', 50$	

Influence des acides.

n gr. acide pour 10^{gr} sucre interv. et 100^{gr} eau.

$$p = \frac{10}{110 + n} \quad (t = 20^{\circ})$$

	n .	$[\alpha]_D^{20}$.
Ac. oxalique.....	0,13 à 4,29	— 19,997 (constant)
Ac. sulfurique.....	0,10 à 4,73	— [19,983 + 0,1698 n]
Ac. chlorhydrique...	0,09 à 5,02	— [19,995 + 0,3262 n]

Sucre interverti par l'ac. oxalique ($0^{\text{gr}},01$ ac. pour 1^{gr} sucre).

(Dissolutions aqueuses).

$$[\alpha]_D^{20} = - [19,454 + 0,06090p - 0,0002239p^2]$$

($p = 9$ à 68)

$$[\alpha]_D^{20} = - [19,657 + 0,03611c]$$

($c = 9$ à 35)

$$[\alpha]_D^t = [\alpha]_D^{20} + 0,3041(t - 20) + 0,001654(t - 20)^2$$

[$t = 0^{\circ}$ à 30°] ($c = 9$ à 30)

$$[\alpha]_D^t = [\alpha]_D^{20} + 0,32464(t - 20) + 0,002105(t - 20)^2$$

[$t = 20^{\circ}$ à 100°] ($c = 9$ à 30)

GUBBE (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XVIII, p. 2207; 1885).

Mélange de fructose (1 mol.) et glucose (1 mol.).

$$[\alpha]_D^{20} = - [19,82 + 0,040p]$$

Eau ($p = 1$ à 10)

OST (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIV, p. 1640; 1891).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Sylvestrène. $C_{10}H_{16}$	$[\alpha]_D^{16} + 19^{\circ},5$	Pur. $d^{16} = 0,8612$	ATTERBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. X, p. 1206; 1877).
(de <i>Pinus sylvestris</i>)	$[\alpha]_D^{15} + 17^{\circ},0$	Pur. $d^{15} = 0,8653$	TILDEN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XXXIII, p. 80; 1878).
	$[\alpha]_D^{10} - 66^{\circ},32$	Chloroforme ($p = 14,32$)	WALLACH et CONRADY (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLII, p. 149; 1889).
l.-Id. (de <i>Pinus abies</i>)	$[\alpha]_D^{10} - 18^{\circ},3$	Pur. $d^{10} = 0,8664$	KURILOFF (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XLV, p. 116; 1892).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1109

NOM ET FORMULE	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Sylvestrène (dibromhydrate de). (C ¹⁰ H ¹⁶) ₂ HBr	$[\alpha]_D^{25} + 17^{\circ}, 89$	Chloroforme ($p = 4,36$)	WALLACH et CONRADY (<i>loc. cit.</i> , p. 150).
Sylvestrène (dichlorhydrate de). (C ¹⁰ H ¹⁶) ₂ HCl	$[\alpha]_D^{25} + 18^{\circ}, 99$	Chloroforme ($p = 14,20$)	<i>Id.</i> , p. 149.
Sylvestrène (tétrabromure de). C ¹⁰ H ¹⁶ Br ⁴	$[\alpha]_D^{25} + 73^{\circ}, 74$	Chloroforme ($p = 4,34$)	<i>Id.</i> , p. 150.
Sylvestrènenitrolbenzylamine. C ¹⁰ H ¹⁶ (AzO)AzH(C ⁷ H ⁷)	$[\alpha]_D^{25} + 185^{\circ}, 6$	Chloroforme ($p = 1,91$)	<i>Id.</i>
Sylvestrènenitrolbenzylamine (chlorhydrate de). [C ¹⁰ H ¹⁶ (AzO)AzH(C ⁷ H ⁷)]HCl	$[\alpha]_D^{25} + 79^{\circ}, 2$	Alc. étendu ($p = 1,57$)	<i>Id.</i>
Sylvique (acide). C ²⁰ H ³⁰ O ² [mél. d'ac. <i>d.</i> et <i>l.</i> pimari- rique (?)]	$[\alpha]_D - 53^{\circ}, 0$	Alcool	S. HALLER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVIII, p. 2167; 1885).
-sylvique (anhydride Iso-). C ¹⁰ H ¹⁸ O ³	$[\alpha]_D + 63^{\circ}, 0$	Alcool	BISCHOFF et NASTVOORL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 1919; 1890).
Synanthrine. 8(C ⁶ H ¹⁰ O ²) + H ² O	$[\alpha]_D - 17^{\circ}$ (app.)	Eau	TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. IX, p. 623; 1893).
Syntonine. (de la myosine)	$[\alpha]_D - 72^{\circ}$ — 84 ^o , 8	HCl très étendu <i>Id.</i> (chauffé en tube scellé) (c sans infl.)	HOPPE-SEYLER (<i>Zeits. f. Chem. u. Pharm.</i> , 1861, p. 737).

Influence des acides.

n gr. acide pour 10^{er} sucre interv. et 100^{er} eau.

$$p = \frac{10}{110 + n} \quad (t = 20'')$$

	n .	$[\alpha]_D^{20}$.
Ac. oxalique.....	0,13 à 4,29	— 19,997 (constant)
Ac. sulfurique.....	0,10 à 4,73	— [19,983 + 0,1698 n]
Ac. chlorhydrique...	0,09 à 5,02	— [19,995 + 0,3262 n]

Sucre interverti par l'ac. oxalique (0^{er},01 ac. pour 1^{er} sucre).

(Dissolutions aqueuses).

$$[\alpha]_D^{20} = -[19,454 + 0,06090p - 0,0002239p^2] \\ (p = 9 \text{ à } 68)$$

$$[\alpha]_D^{20} = -[19,657 + 0,03611c] \\ (c = 9 \text{ à } 35)$$

$$[\alpha]_D^t = [\alpha]_D^{20} + 0,3041(t - 20) + 0,001654(t - 20)^2 \\ [t = 0^\circ \text{ à } 30^\circ] (c = 9 \text{ à } 30)$$

$$[\alpha]_D^t = [\alpha]_D^{20} + 0,32464(t - 20) + 0,002105(t - 20)^2 \\ [t = 20^\circ \text{ à } 100^\circ] (c = 9 \text{ à } 30)$$

GUBBR (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XVIII, p. 2207; 1885).

Mélange de fructose (1 mol.) *et glucose* (1 mol.).

$$[\alpha]_D^{20} = [19,82 + 0,040p]$$

Eau ($p = 1 \text{ à } 10$)

OST (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXIV, p. 1640; 1891).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Sylvestrène. <chem>C10H16</chem> (de <i>Pinus sylvestris</i>)	$[\alpha]_D^{16} + 19^\circ,5$	Pur. $d^{16} = 0,8612$	ATTERBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. X, p. 1206; 1877).
	$[\alpha]_D^{15} + 17^\circ,0$	Pur. $d^{15} = 0,8653$	TILDEN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XXXIII, p. 80; 1888).
	$[\alpha]_D^{10} + 66^\circ,32$	Chloroforme ($p = 14,32$)	WALLACH et CONRADY (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLII, p. 149; 1889).
l.-Id. (de <i>Pinus abies</i>)	$[\alpha]_D^{10} - 18^\circ,3$	Pur. $d^{10} = 0,8664$	KURILOFF (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XLV, p. 126; 1892).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1111

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D + 75^\circ$ $+ 21^\circ$	Eau ($c = 1$) Acétate éthyl. (id.)	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 555; 1897). [Voir Table XVII (I.E)].
	$[\alpha]_{666}$ " D " 533 " 489 " 448	$+ 57^\circ$ $+ 75^\circ$ $+ 99^\circ,5$ $+ 124^\circ$ $+ 161^\circ$ Éch. I Eau ($c = 1$)	$+ 62^\circ,5$ $+ 75^\circ$ $+ 115^\circ,5$ $+ 133^\circ,5$ $+ 166^\circ,5$ Éch. II
	$[\alpha]_D^{15} + 75^\circ,2$ $+ 75^\circ,0$ $+ 71^\circ,8$ $+ 66^\circ,1$ $[\alpha]_D^{15} + 15^\circ,0$ $+ 11^\circ,6$ $+ 11^\circ,6$ $+ 12^\circ,3$ $+ 16^\circ,6$ $+ 14^\circ,3$ $+ 8^\circ,3$ $+ 12^\circ,6$ $\pm 0^\circ$	Eau ($c = 0,25$ à 1) Id. ($c = 2$) Id. ($c = 5$) Id. ($c = 10$) Alcool ($c = 1$) Acétone (id.) Id. $+ 50\%$ / éther (id.) Id. $+ 50\%$ / acétoacétate éthylque (id.) Id. $+ 50\%$ / benzène (id.) Id. $+ 50\%$ / chlorof. (id.) Acétate éthyl. (id.) Acétoacétate éth. (id.) Acétone $+ 50\%$ CCl $_4$	ROSENHEIM et SCHIDROWITZ (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 886; 1898).

Influence des sels en solutions aqueuses. $(c = 1) \quad t = 15^\circ C$ Minimum de $[\alpha]_D$ pour A^{sr} sel en $10^\circ C$.

SEL.	FORMULE.	MINIMUM.	A.
Tungstate de sodium.....	Tu 4 O 13 Na 3 + 10H 2 O	+12,9	1
Borate de sodium.....	B 3 O 7 Na 3 + 10H 2 O	+25,6	2
Borate de potassium.....	B 3 O 7 K 3 + 5H 2 O	+26,3	2
Borate d'ammonium.....	B 3 O 7 (AzH 3) 3 + 4H 2 O	+26,5	2
Borate de lithium.....	B 3 O 7 Li 3	+28,3	1
Bicarbonate de sodium...	CO 3 NaH	+54,0	1
Chlorure de sodium.....	NaCl	+68,0	0,1
Chlorure de potassium...	KCl	+70,6	0,1
Chlorure d'ammonium...	AzH 3 Cl	+71,1	0,2
Chlorure de lithium.....	LiCl + H 2 O	+70,0	0,2

ROSENHEIM et SCHIDROWITZ (*loc. cit.*).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
ψ.-Tagatosazone. $C^{18}H^{24}Az^4O^4 =$ $C^6H^{10}O^4(Az.AzHC^6H^3)^2$	$[\alpha]_D + 18^{\circ},9$ $+ 21^{\circ},0$	Alc. méthylique Ac. acétique	LOBRY DE BRUYN et VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. XVI, p. 267; 1897).
d.-Tagatose. $C^6H^{12}O^6$	$[\alpha]_D + 1^{\circ},0$	Eau	<i>Id.</i>
ψ.-Tagatose. $C^6H^{12}O^6$	$[\alpha]_D^{11} + 33^{\circ},4$ $+ 35^{\circ},0$	Eau ($p = 2$) <i>Id.</i> ($p = 6$)	<i>Id.</i>
d.-Talomucique (acide). $C^6H^{10}O^8$	$[\alpha]_D^{19} + 29^{\circ},4$	Eau ($p = 3,84$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXIV, p. 367; 1891).
l.-Id.	$[\alpha]_D^{19} - 33^{\circ},9$	Eau ($p = 1,84$)	E. FISCHER et MORELL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 392; 1891).
Tanacétone. $C^{10}H^{10}O$	$[\alpha]_D^{19} + 21^{\circ},09$	Pur. $d^{20} = 0,9126$	SEMMLER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXV, p. 3343; 1892).
Tanghinine. $C^{27}H^{40}O^8$	$[\alpha]_D^{20} - 67^{\circ}$	Alcool ($c = 5,25$)	ARNAUD (<i>C. R.</i> , t. CVIII, p. 456; 1889).
Tannin. $C^{14}H^{10}O^9$ (de la noix de galle)	$[\alpha]_D^{11} + 38^{\circ},1$	Eau ($c = 26,24$)	VAN TIEBOHM [<i>Ann. Sc.</i> <i>Nat.</i> (5 ^e s.), t. VII, p. 232; 1867].
	$[\alpha]_{Li} + 50^{\circ},3$ $[\alpha]_D + 58^{\circ},0$ $[\alpha]_{Li} + 17^{\circ},4$ $[\alpha]_D + 22^{\circ},0$ $[\alpha]_{Li} + 19^{\circ},4$ $[\alpha]_D + 24^{\circ},5$	Eau ($c = 13,11$) Alcool ($c = 4,60$) Ac. acét. ($c = 11,58$)	FLAWITSKY [<i>J. Soc. phys.-</i> <i>chim. Russe</i> , t. XXX, p. 748; 1898]. [<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. XXII; 1890).]
	$[\alpha]_D^{20} + 75^{\circ}$	Eau ($c = 1$)	GÜNTHER (<i>Ber. d. D. pharm.</i> <i>Ges.</i> , t. V, p. 172; 1895).
	$[\alpha]_D + 50^{\circ}$ $+ 17^{\circ}$	Eau Alc. et ac. acétique	SCHIFF (<i>Chem. Zeit.</i> , t. XX, p. 865; 1896).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1113

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrate acide de rubidium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)RbH	$[\alpha]_D^{20} + 18^{\circ}, 38$	Eau ($p = 0,31$)	<i>Id.</i>
Tartrate acide de sodium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)NaH	$[\alpha]_D^{20} + 23^{\circ}, 95$	Eau ($c = 4,41$)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{15} + 19^{\circ}, 8$ » $D + 23^{\circ}, 9$ » $b + 29^{\circ}, 6$ » $F + 34^{\circ}, 1$ » $a + 41^{\circ}, 4$	Eau ($c = 8,6$)	KUMMEL (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} + 27^{\circ}, 11$	Eau ($c = 0,23$)	WECHSLER in PHIBRAM (<i>loc. cit.</i>).
(C ⁴ H ⁴ O ⁶)NaH + H ² O	$[\alpha]_D^{15} + 21^{\circ}, 56$ + $21^{\circ}, 85$ $[\alpha]_D^{20} + 21^{\circ}, 85$ $[\alpha]_D^{25} + 22^{\circ}, 0$ $[\alpha]_D^{30} + 22^{\circ}, 1$ (moy.)	Eau ($c = 6,54$) Id. ($c = 7,89$) Id. ($c = 6,5$ à $9,3$) Id. ($c = 6,5$ à $10,7$) Id. ($c = 6,5$ à $13,5$)	THOMSEN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXIV, p. 85; 1886].
	$[\alpha]_D^{20} + 24^{\circ}, 33$ (constant) + $20^{\circ}, 27$ (immédiat) + $25^{\circ}, 00$ (après 24 heures) + $25^{\circ}, 27$ (après 73 heures)	Eau ($p = 1,33$) Id. ($p = 0,20$)	VON SONNENTHAL (<i>loc. cit.</i>).
Tartrate acide de thallium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)TH	$[\alpha]_D^{20} + 12^{\circ}, 02$	Eau ($c = 1$)	LONG [<i>Amer. J. of Sc.</i> (3 ^e s.), t. XXXVIII, p. 276; 1889].
	$[\alpha]_D^{20} + 12^{\circ}, 06$	Eau ($c = 0,47$)	WECHSLER in PHIBRAM (<i>loc. cit.</i>).
Tartrate d'acétamide. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(C ² H ³ AzO) ²	$[\alpha]_D + 25^{\circ}, 9$ + $26^{\circ}, 66$ + $27^{\circ}, 32$	Eau Id. + 10 % acétamide Id. + 20 % acétamide	TOPIN [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. V, p. 120; 1895].
Tartrate d'ammonium. C ⁴ H ⁴ O ⁶ (AzH ⁴) ² [<i>dr. et g.</i>] (Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{20} + 38^{\circ}, 195$ (d'acide droit) — $38^{\circ}, 195$ (d'acide gauche)	Eau ($p = 12,16$)	PASTEUR [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXVIII, p. 84; 1850].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tannin pentacétylé. $(C^{14}H^{13}(C^2H^3O)^5O^8)$	$[\alpha]_D + 20^\circ$ + 17^n	Acide acétique Alcool et acide acétique	SCHIFF (<i>Chem. Zeit.</i> t. XX, p. 865; 1896).
	$[\alpha]_D^{15} + 16^\circ, 6$ + $10^\circ, 0$ + $10^\circ, 0$ + $10^\circ, 0$ + $5^\circ, 0$	Alc. et ac. } {acétique (1:1) } (c = 1) Acide acétique (id.) Acétate éthyl. (id.) Acétone (id.) Chloroforme (id.)	ROSENHEIM et SCHI- DROWITZ (<i>loc. cit.</i> , p. 884).
Tannin d'<i>Hamamelis virginica</i>. Voir Hamamelitannin.			
Tartrate acide d'ammo- nium. $(C^4H^4O^6)(AzH^4)H$	$[\alpha]_D^{20} + 25^\circ, 65$	Eau (c = 1,712)	LANDOLT (<i>Dreh.-Vermögen</i> , 2 ^e éd., p. 493; 1898).
Tartrate acide d'arsényle. $(C^4H^4O^6)(AsO)H$	$[\alpha]_D^{20} + 16^\circ, 91$	Eau (c = 12,30)	<i>Id.</i> , p. 496.
Tartrate acide de césium. $(C^4H^4O^6)CsH$	$[\alpha]_D^{20} + 15^\circ, 84$	Eau (p = 0,375)	WECHSLER in PRIBRAM (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIV, p. 712; 1893).
Tartrate acide de lithium. $(C^4H^4O^6)LiH$	$[\alpha]_D^{15} + 27^\circ, 43$	Eau (c = 8,00)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 493).
	$[\alpha]_D^{15} + 20^\circ, 8$	Eau (c = 7,8)	KUMMEL (<i>Wied. Ann.</i> , t. XLIII, p. 512; 1892).
	» $_D + 25^\circ, 2$		
	» $_D + 31^\circ, 9$		
	» $_F + 36^\circ, 4$		
Tartrate acide de potas- sium. $(C^4H^4O^6)KH$	» $_D + 44^\circ, 2$		VON SONNENTHAL (<i>Zeits. f.</i> <i>physik. Ch.</i> , t. IX, p. 667; 1892).
	$[\alpha]_D^{20} + 22^\circ, 61$	Eau (c = 0,615)	
	$[\alpha]_D^{20} + 22^\circ, 12$ constant	Eau (p = 0,41)	
	+ $22^\circ, 24$ immédiat		
	+ $22^\circ, 38$ après 48 heures	Eau (p = 0,24)	
	+ $23^\circ, 03$ après 80 heures		
	$[\alpha]_D^{20} + 21^\circ, 57$	Eau (p = 0,25)	WECHSLER in PRIBRAM (<i>loc. cit.</i>).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1115

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrate d'ammonium et potassium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(AzH ⁴)K	$[\alpha]_D^{20} + 31^{\circ}, 11$	Eau (c = 10,52)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 495).
	$[\alpha]_D^{20} + 30^{\circ}, 85$	Eau (c = 20)	LONG (<i>Amer. J. of Sc.</i> (3 ^e s.), t. XL, p. 282; 1890).
	Eau (c = 20) + n ^{re} sel pour 100 ^{es} SEL.	$[\alpha]_D^{20} (n = 5).$ $[\alpha]_D^{20} (n = 10).$	
	AzH ⁴ Cl KCl NaCl	+30°,66 +30,89 +29,96	+30°,60 +31,42 +28,51
Tartrate d'ammonium et sodium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(AzH ⁴)Na	$[\alpha]_D^{20} + 32^{\circ}, 65$	Eau (c = 9,70)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{25} + 27^{\circ}, 1$	Eau (c = 18,9)	KÜMMEL (<i>loc. cit.</i>).
	" _b + 32°, 65		
	" _b + 43°, 0		
	" _r + 49°, 15 " _c + 62°, 0		
<i>d.</i> et <i>l.</i> -Id. hydraté (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(AzH ⁴)Na + 4 H ² O [sel de Seignette ammoniacal]	$[\alpha]_D^{16,5} + 26^{\circ}, 0$ (d'acide <i>droit</i>) — 26°, 0 (d'acide <i>gauche</i>)	Eau (p = 33,3)	PASTEUR (<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXVIII, p. 90; 1850).
Tartrate d'ammonium et thallium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(AzH ⁴)Tl	$[\alpha]_D^{20} + 10^{\circ}, 03$	Eau (c = 5)	LONG (<i>Amer. J. of Sc.</i> (3 ^e s.), t. XXXVIII, p. 27; 1889).
	+ 8°, 81	Id. (c = 10)	
	+ 7°, 91	Id. (c = 15)	
	+ 7°, 56	Id. (c = 20)	
	$[\alpha]_D^{21} + 9^{\circ}, 65$	Id. (c = 10)	
<i>d.</i> et <i>l.</i> -Tartrate d'antimoinyle et potassium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(SbO)K + ½ H ² O	$[\alpha]_D^{19} + 156^{\circ}, 2$ (d'acide <i>droit</i>) — 156°, 2 (d'acide <i>gauche</i>)	Eau [p = 6,8 (hydr.)]	PASTEUR (<i>loc. cit.</i> , p. 87).
<i>d.</i> -Id. (Voir la suite au verso.)	$[\alpha]_D^{25} + 111^{\circ}, 82$	Eau [c = 5 (hydr.)]	KRECKE (<i>Arch. Néerl.</i> , t. VII, p. 97; 1872).
	" _b + 138°, 66		
	" _r + 180°, 39		
	" _b + 187°, 39		
	" _r + 218°, 74		
	$[\alpha]_D^{20} + 142^{\circ}, 76$	Eau [c = 7,98 (anh.)]	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 496).
	$\alpha]_D^{20} + 140^{\circ}, 69$	Eau [c = 2 (hydr.)]	LONG (<i>loc. cit.</i> , p. 261).
	— 141°, 14	Id. [c = 4 (id.)]	
	+ 141°, 27	Id. [c = 5 (id.)]	
	+ 141°, 40	Id. [c = 6 (id.)]	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id. dr.	$[\alpha]_D^{25} + 31^{\circ},08$ » $D + 37^{\circ},09$ » $B + 43^{\circ},05$ » $b + 45^{\circ},27$ » $r + 53^{\circ},76$	Eau ($c = 20$)	KRECKE (<i>Arch. Néerl.</i> , t. VII, p. 97; 1872).
	$[\alpha]_D^{20} + 34^{\circ},26$	Eau ($c = 9,43$)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 425).
	$[\alpha]_D^{15} + 28^{\circ},0$ » $D + 34^{\circ},0$ » $b + 45^{\circ},2$ » $r + 51^{\circ},5$ » $a + 65^{\circ},9$	Eau ($c = 18,4$)	KÜMMEL (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} + 35^{\circ},46$	Eau ($c = 0,245$)	WECHSLER in PRIBRAM (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} + 33^{\circ},68$ (constant) + $29^{\circ},11$ (initial) + $31^{\circ},92$ (après 24 heures) + $33^{\circ},10$ (après 24 heures) + $35^{\circ},79$ (après 48 heures)	Eau ($p = 1,24$) Id. ($p = 0,3$) Id. ($p = 0,25$)	VON SONNENTHAL (<i>loc. cit.</i> , p. 665).
Tartrate d'ammonium et arsényle. ($C^4H^4O^6$)(AzH^1)AsO	$[\alpha]_D^{25} + 24^{\circ},5$ + $31^{\circ},1$ + $51^{\circ},4$ + $72^{\circ},4$ + $89^{\circ},5$	Eau ($c = 0,80$) Id. ($c = 1,61$) Id. ($c = 3,21$) Id. ($c = 6,42$) Id. ($c = 12,85$)	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XII, p. 494; 1893).
Tartrate d'ammonium et boryle. ($C^4H^4O^6$)(AzH^1)BO	$[\alpha]_D^{25} + 38^{\circ},4$ + $46^{\circ},1$ + $55^{\circ},4$ + $62^{\circ},7$ + $70^{\circ},5$ + $76^{\circ},7$	Eau ($c = 0,60$) Id. ($c = 1,21$) Id. ($c = 2,41$) Id. ($c = 4,82$) Id. ($c = 9,65$) Id. ($c = 19,30$)	Id.
Tartrate d'ammonium et lithium. ($C^4H^4O^6$)(AzH^1)Li	$[\alpha]_D^{15} + 28^{\circ},15$ » $D + 34^{\circ},1$ » $b + 45^{\circ},0$ » $r + 51^{\circ},4$ » $a + 65^{\circ},7$	Eau ($c = 17,3$)	KÜMMEL (<i>loc. cit.</i>).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1115

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrate d'ammonium et potassium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(AzH ⁴)K	[α] _D ²⁰ + 31°, 11	Eau (c = 10,52)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 495).
	[α] _D ²⁰ + 30°, 85	Eau (c = 20)	LONG [<i>Amer. J. of Sc.</i> (3 ^e s.), t. XL, p. 282; 1890].
	Eau (c = 20) + n ^{er} sel pour 100 ^{es} SEL.	[α] _D ²⁰ (n = 5). [α] _D ²⁰ (n = 10).	
	AzH ⁴ Cl	+30°, 66	+30°, 60
	KCl	+30°, 89	+31°, 42
	NaCl	+29°, 96	+28°, 51
Tartrate d'ammonium et sodium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(AzH ⁴)Na	[α] _D ²⁰ + 32°, 65	Eau (c = 9,70)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i>).
	[α] _D ¹⁵ + 27°, 1	Eau (c = 18,9)	KÜMMEL (<i>loc. cit.</i>).
	» _D + 32°, 65		
	» _D + 43°, 0		
	» _D + 49°, 15		
d. et l.-Id. hydraté (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(AzH ⁴)Na + 4 H ² O [sel de Seignette ammoniacal]	[α] _D ^{16,5} + 26°, 0 (d'acide droit)	Eau (p = 33,3)	PASTEUR [<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXVIII, p. 90; 1850].
	— 26°, 0 (d'acide gauche)		
Tartrate d'ammonium et thallium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(AzH ⁴)Tl	[α] _D ²⁰ + 10°, 03	Eau (c = 5)	LONG [<i>Amer. J. of Sc.</i> (3 ^e s.), t. XXXVIII, p. 271; 1889].
	+ 8°, 81	Id. (c = 10)	
	+ 7°, 91	Id. (c = 15)	
	+ 7°, 56	Id. (c = 20)	
	[α] _D ²¹ + 9°, 65	Id. (c = 10)	
d. et l.-Tartrate d'antimo- nyle et potassium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(SbO)K + $\frac{1}{2}$ H ² O	[α] _D ¹⁹ + 156°, 2 (d'acide droit)	Eau [p = 6,8 (hydr.)]	PASTEUR (<i>loc. cit.</i> , p. 87).
	— 156°, 2 (d'acide gauche)		
d.-Id.	[α] _D ²⁵ + 111°, 82	Eau [c = 5 (hydr.)]	KRECKE (<i>Arch. Néerl.</i> , t. VII, p. 97; 1872).
	» _D + 138°, 66		
	» _D + 180°, 39		
	» _D + 187°, 39		
	» _D + 218°, 74		
	[α] _D ²⁰ + 142°, 76	Eau [c = 7,98 (anh.)]	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 496).
	[α] _D ²⁰ + 140°, 69	Eau [c = 2 (hydr.)]	LONG (<i>loc. cit.</i> , p. 264).
	+ 141°, 14	Id. [c = 4 (id.)]	
	+ 141°, 27	Id. [c = 5 (id.)]	
	+ 141°, 40	Id. [c = 6 (id.)]	

(Voir la suite au verso.)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{25} + 143^{\circ},3$ + $144^{\circ},0$ + $144^{\circ},4$	Eau [$c=0,25$ à $0,5$ (anh.)] Id. [$c=1,01$ (id.)] Id. [$c=2,02$ à $4,04$ (id.)]	HÄDRICH (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XII, p. 494; 1893).

*Influence des sels dissous.*Eau ($c = 5$) ($t = 20^{\circ}$) n^{sr} sel pour 100^{cc} .

	$n = 2.$	$n = 5.$	$n = 10.$	$n = 15.$
Chlorure de sodium	"	+140,61	+138,925	+137,53
Azotate de sodium	"	+140,36	+138,825	+137,37
Acétate de sodium ⁽¹⁾	"	+128,94	+123,59	"
Chlorure de potassium	+141,24	"	"	"
Bromure de potassium	"	+139,95	"	"
Azotate de potassium	+141,26	"	"	"
Chlorure d'ammonium	"	+141,18	+140,05	"
Azotate d'ammonium	"	+141,01	+139,56	+138,33

⁽¹⁾ hydraté ($C^2H^3O^2.Na + 3H^2O$).

LONG (loc. cit.).

Tartrate d'antimonyle et thallium. ($C^4H^4O^6$)(SbO) $Tl + \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D^{20} + 100^{\circ},44$	Eau ($c = 2$)	Id., p. 269.
	$[\alpha]_D^{20} + 99^{\circ},64$	Id. (id)	

*Influence des sels dissous.*Eau ($c = 2$) ($t = 20^{\circ}$) n^{sr} sel pour 100^{cc} .

	$n = 2.$	$n = 4.$
Sulfate de sodium	+99,06	+98,60
Acétate de sodium ⁽¹⁾	+88,80	"
Azotate de potassium	+98,385	"
Sulfate de potassium	+98,295	"
Acétate de potassium	+86,75	"
Azotate d'ammonium	+98,34	+98,59
Sulfate d'ammonium	+98,04	+97,00

⁽¹⁾ hydraté ($C^2H^3O^2.Na + 3H^2O$).

LONG (loc. cit.).

Tartrate d'arsényle et ammonium. Voir T. d'ammonium et arsényle.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1119

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{20} + 37^{\circ},57$ initial $+ 38^{\circ},04$ final $+ 35^{\circ},15$ initial $+ 36^{\circ},94$ final $+ 36^{\circ},07$ $+ 37^{\circ},53$	Eau ($p = 0,22$) Id. ($p = 0,30$) Id. ($p = 0,50$) Id. ($p = 0,69$)	VON SONNENTHAL (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. IX, p. 666; 1892). WECHSLER in PRIBRAM (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} + 35^{\circ},58$	Eau ($c = 0,216$)	WECHSLER in PRIBRAM (<i>loc. cit.</i>).
Tartrate de lithium et potassium. ($C^4H^4O^6$)KLi	$[\alpha]_D^{15} + 25^{\circ},9$ $»_D + 31^{\circ},2$ $»_b + 41^{\circ},4$ $»_r + 47^{\circ},0$ $»_c + 59^{\circ},7$	Eau ($c = 19,4$)	KÜMMEL (<i>loc. cit.</i>).
Tartrate de lithium et sodium. ($C^4H^4O^6$)NaLi	$[\alpha]_D^{15} + 25^{\circ},9$ $»_D + 31^{\circ},6$ $»_b + 41^{\circ},9$ $»_r + 47^{\circ},7$ $»_c + 60^{\circ},8$	Eau ($c = 17,8$)	<i>Id.</i>
Tartrate de lithium et thallium. ($C^4H^4O^6$)TlLi + H^2O	$[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ},46$ $+ 7^{\circ},80$ $+ 7^{\circ},14$ $+ 6^{\circ},69$ $+ 10^{\circ},10$ $+ 5^{\circ},84$	Eau ($c = 5$) Id. ($c = 10$) Id. ($c = 15$) Id. ($c = 20$) Eau + $5^{cc}SO^4Li$ p. 100 ^{cc} ($c = 10$) Id. + $5^{cc}SO^4Tl$ p. 100 ^{cc} ($c = 10$)	LONGE (<i>loc. cit.</i> , p. 269).
Tartrate de magnésium. ($C^4H^4O^6$)Mg	$[\alpha]_D^{20} + 35^{\circ},86$	Eau ($c = 8,82$)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 495).
Tartrate de narcotine. Voir Narcotine (tartrate de).			
Tartrate d'oxamide. ($C^4H^4O^6$)($C^2H^4Az^2O^2$) ²	$[\alpha]_D + 25^{\circ},82$	Eau	TOPIA (<i>Ann. de Chim. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. V, p. 123; 1895).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrate de boryle et sodium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)(BO)Na	[α] _D ²⁰ + 55°,02 + 63°,48 + 71°,47	Eau (c = 2,54) Id. (c = 5,075) Id. (c = 10,15)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 496).
	[α] _D ²⁵ + 37°,4 + 45°,0 + 54°,0 + 61°,6 + 69°,7 + 76°,8	Eau (c = 0,62) Id. (c = 1,24) Id. (c = 2,475) Id. (c = 4,95) Id. (c = 9,90) Id. (c = 19,80)	HÄDRICH (<i>loc. cit.</i>).

Tartrate de césium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)Cs ²	[α] _D ²⁰ + 13°,78	Eau (c = 0,55)	WECHSLER in PRIBRAM (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIV, p. 742; 1893).
---	--	----------------	---

Tartrate de cinchonidine. Voir Cinchonidine (tartrate de).

Tartrate de cinchonidine. Voir Cinchonidine (tartrate de).

Tartrate de cinchonine et antimonyle. Voir Cinchonine et antimonyle (tartrate de).

Tartrate d'éthylène- diamine. C ⁴ H ⁶ O ⁶ (C ² H ⁵ Az ²)	[α] _D ¹⁸ + 29°,36 + 29°,17	Eau (c = 2,1) Id. (c = 8,4)	COLSON (<i>C. R.</i> , t. CXV, p. 729; 1892).

Tartrate de hydroquinine. Voir Hydroquinine (tartrate de).

Tartrate de hyoscyamine. Voir Hyoscyamine (tartrate de).

Tartrate de limonènenitrolbenzylamine. Voir Limonènenitrolbenzylamine (tartrate de).

Tartrate de lithium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)Li ²	[α] _D ²⁰ + 35°,84	Eau (c = 8,305)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 494).
	[α] _C ¹⁵ + 27°,7 » _D + 33°,3 » _D + 44°,6 » _F + 50°,6 » _G + 64°,3	Eau (c = 16,2)	KÜMMEL (<i>Wied. Ann.</i> , t. XLIII, p. 512; 1891).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1121

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
		POUR 100 ^{es} .	
	$[\alpha]_D^{20} + 28^{\circ},89$	Eau + 25 ^{gr} K Cl	SCHÜTT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXI, p. 2586; 1888). Calculé par Landolt [<i>Dreh- verm.</i> (2 ^e édit.), p. 217; 1898].
	+ 26 ⁰⁰ ,99	Eau	
	+ 22 ⁰⁰ ,84	Eau + 25 ^{gr} Na Cl	
		[c = 10 (hydr.)]	
	+ 28 ⁰⁰ ,80	Eau + 22 ^{gr} K Cl	
	+ 27 ⁰⁰ ,51	Eau	
	+ 23 ⁰⁰ ,79	Eau + 22 ^{gr} Na Cl	
		[c = 20 (hydr.)]	
	+ 28 ⁰⁰ ,78	Eau + 14 ^{gr} K Cl	
	+ 28 ⁰⁰ ,08	Eau	
	+ 25 ⁰⁰ ,78	Eau + 14 ^{gr} Na Cl	
		[c = 30 (hydr.)]	
	+ 28 ⁰⁰ ,89	Eau + 8 ^{gr} K Cl	
	+ 28 ⁰⁰ ,46	Eau	
	+ 27 ⁰⁰ ,16	Eau + 8 ^{gr} Na Cl	
		[c = 40 (hydr.)]	

**Tartrate de potassium
et sodium.**
(C⁴H⁴O⁶) KNa + 4 H²O
(Sel de Seignette)

$[\alpha]_D^{20} + 18^{\circ},52$	Eau [(c = 20) (hydr.)]	KRECKE (<i>loc. cit.</i>).
" _D + 22 ⁰⁰ ,42		
" _E + 26 ⁰⁰ ,49		
" _b + 27 ⁰⁰ ,67		
" _F + 32 ⁰⁰ ,08		
$[\alpha]_D^{20} + 29^{\circ},67$	Eau [(c = 10,77) (anh.)]	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 494).
$[\alpha]_D^{15} + 24^{\circ},2$	Eau [(c = 21,0) (anh.)]	KÜMMEL (<i>loc. cit.</i>).
" _D + 29 ⁰⁰ ,5		
" _b + 38 ⁰⁰ ,8		
" _F + 44 ⁰⁰ ,2		
" _u + 56 ⁰⁰ ,2		
$[\alpha]_D^{15} + 29^{\circ},46$	Eau + 0,01 mol. Na OH	THOMSEN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXIV, p. 90; 1886].
$[\alpha]_D^{20} + 29^{\circ},53$	[c = 9 à 43 (anh.)]	
$[\alpha]_D^{25} + 29^{\circ},56$ (Moyenne)		
$[\alpha]_D^{20} + 22^{\circ},12$	Eau [c = 5 à 45 (anh.)]	LONG (<i>Amer. J. of Sc.</i> (3 ^e s.), t. XXXVI, p. 353; 1888).

(Voir la suite au verso)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrate de potassium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)K ² + $\frac{1}{2}$ H ² O	[α] _c ²⁵ + 22°, 04	Eau [c = 20 (hydr.)]	KRECKE (<i>Arch. Néerl.</i> , t. VII, p. 97; 1872).
	» _D + 26°, 84		
	» _E + 32°, 95		
	» _b + 34°, 96		
	» _F + 39°, 92		
	[α] _D ²⁰ + 28°, 48	Eau [c = 11,6 (anh.)]	LANDOLT (<i>loc. cit.</i> , p. 483).
	[α] _c ¹⁵ + 23°, 05	Eau [c = 22,6 (anh.)]	KÜMMEL (<i>loc. cit.</i>).
» _D + 28°, 5			
» _b + 38°, 05			
» _F + 43°, 4			
» _a + 54°, 6			
	[α] _D ¹⁵ + [27,56 + 0,0925p — 0,000649p ²]	Eau [p = 9 à 54,5 (anh.)]	THOMSEN (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXIV, p. 29; 1886).
[α] _D ²⁰ + [27,62 + 0,1064p — 0,001884p ²]			
[α] _D ³⁰ + [27,91 + 0,0951p — 0,000991p ²]			
	[α] _D ²⁰ + 26°, 23 initial + 27°, 93 après 65 heures + 28°, 70 final + 25°, 06 initial + 25°, 53 final + 25°, 52	Eau [p = 0,21 (hydr.)]	VON SONNENTHAL (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. IX, p. 663; 1892).
		Id. [p = 0,30 (hydr.)]	
		Id. [p = 2,06 (hydr.)]	
	[α] _D ²⁰ + 25°, 62	Eau (p = 0,302)	WECHSLER in PRIBRAM (<i>loc. cit.</i>).
	[α] _D ²⁰ + [27,03 + 0,1453p] Eau [p = 1 à 9 (anh.)] + [27,69 + 0,0712p] Eau [p = 9 à 17 (anh.)] + [27,91 + 0,0585p] Eau [p = 17 à 30 (anh.)] + [28,95 + 0,0248p] Eau [p = 30 à 54 (anh.)]		PRIBRAM et GLÜCKSMANN (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIX, p. 167; 1898).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1123

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS
Tartrate de quinine. Voir Quinine (tartrate de).			
Tartrate de rubidium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶) Rb ²	$[\alpha]_D^{20} + 18^{\circ},97$	Eau ($c = 0,425$)	WECHSLER in PHIBRAM (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIV, p. 472; 1893).
	$[\alpha]_{666}^{20} + [15,185 + 0,04605 p]$ » $D + [19,505 + 0,06123 p]$ » $533 + [24,401 + 0,07247 p]$ » $489 + [29,498 + 0,08616 p]$ » $448 + [34,84 + 0,1035 p]$ Eau ($p = 1,5 \text{ à } 64,5$)		HIMBACH (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XVI, p. 673; 1895). [Voir Table XVII (I.-E.).]
	$[\alpha]_D^{20} + [18,69 + 0,2106 p]$ Eau ($p = 0,53 \text{ à } 10,25$)		PHIBRAM et GLÜCKSMANN (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XVIII, p. 521; 1897).
Tartrate de sodium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶) Na ² + 2 H ² O	$[\alpha]_D^{25} + 20^{\circ},82$ » $D + 25^{\circ},79$ » $E + 31^{\circ},67$ » $b + 32^{\circ},70$ » $r + 38^{\circ},49$	Eau [$c = 20$ (hydr.)]	KRECKE (<i>Arch. Néerl.</i> , t. VII, p. 97; 1872).
	$[\alpha]_D^{25,5} + [27,85 - 0,17 c]$ Eau [$c = 5 \text{ à } 15$ (hydr.)]		HERSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 122; 1875).
	$[\alpha]_D^{20} + 30^{\circ},85$	Eau [$c = 9,95$ (anh.)]	LANDOLT (<i>Dreh.-Vermögen</i> , 2 ^e éd., p. 493).
	$[\alpha]_D^{15} + 24^{\circ},5$ » $D + 29^{\circ},6$ » $b + 39^{\circ},6$ » $r + 44^{\circ},7$ » $u + 55^{\circ},8$	Eau [$c = 19,4$ (anh.)]	KÜMMEL (<i>Wied. Ann.</i> , t. XLIII, p. 512; 1891).
	$[\alpha]_D^{15} + [26,413 - 0,03615 p$ — $0,000612 p^2]$ $[\alpha]_D^{20} + [26,330 - 0,02020 p$ — $0,000963 p^2]$ $[\alpha]_D^{25} + [26,674 - 0,03686 p$ — $0,000693 p^2]$ Eau [$p = 9 \text{ à } 37$ (hydr.)] $[\alpha]_D^{10} + [26,174 + 0,02646 p$ — $0,002260 p^2]$		THOMSEN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XXXIV, p. 80; 1886].
	Eau [$p = 9 \text{ à } 18$ (hydr.)]		

(Voir la suite au verso)

INFLUENCE DES SELS EN SOLUTIONS AQUEUSES.

(c = 20) (t = 20°). n^{sr} sel pour 100^{cc}.

SEL.	FORMULE.	n = 5.	n = 10.	n = 15.	n = 20.
Chlorure de sodium	Na Cl	+21,80	+21,21	+20,54	+19,75
Bromure id.	Na Br	21,89	21,67	21,40	21,10
Sulfate id.	SO ⁴ Na ²	21,67	21,32	20,94	20,50
Hyposulfite id.	S ² O ³ Na ² + 5H ² O	21,86	21,53	21,24	20,91
Azotate id.	AzO ³ Na	21,72	21,51	21,29	21,07
Phosphate id.	PO ⁴ Na ² H + 12H ² O	21,91	21,80	21,69	21,58
Phosph.acide id.	PO ⁴ NaH ² + H ² O	21,90	21,44	20,90	20,32
Borate id.	B ³ O ³ Na ² + 10H ² O	"	21,82	"	"
Tungstate id.	TuO ⁴ Na ²	"	20,69	"	"
Acétate id.	C ² H ³ O ² .Na + 3H ² O	21,95	21,70	21,41	21,12
Chlorure de lithium.....	Li Cl	[20,43] ⁽¹⁾	"	"	"
Sulfate de thallium.....	SO ⁴ Tl ²	18,67	"	"	"
Chlorure de potassium...	K Cl	+22,72	+22,85	+23,07	+23,43
Bromure id. ...	K Br	22,72	22,81	22,93	23,11
Iodure id. ...	KI	22,29	22,56	22,76	22,95
Sulfate id. ...	SO ⁴ K ²	22,60	22,73	"	"
Azotate id. ...	AzO ³ K	22,46	22,76	23,10	23,47
Sulfocyanure id. ...	(CAz)SK	22,48	22,58	22,69	22,83
Acétate id. ...	C ² H ³ O ² .K	22,52	22,73	22,90	23,12
Oxalate id. ...	C ² O ⁴ K ² + H ² O	22,57	"	"	"
Chlorure d'ammonium...	AzH ⁴ Cl	22,58	"	"	23,10
Bromure id. ...	AzH ⁴ Br	22,47	"	22,73	"
Sulfocyanure id. ...	(CAz)SAzH ⁴	22,51	"	"	"
Oxalate id. ...	C ² O ⁴ (AzH ⁴) ² + H ² O	"	22,59	"	"

⁽¹⁾ n = 6,752.

Long (loc. cit.).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrate de potassium et thallium. (C ⁴ H ⁴ O ⁶)K Tl	[α] _D ²⁰ + 10°, 06 + 8°, 84 + 8°, 36 + 8°, 17 [α] _D ²⁰ + 10°, 09	Eau (c = 5) Id. (c = 10) Id. (c = 15) Id. (c = 20) Eau (c = 10)	Long [Amer. J. of Sc. (3 ^e s.), t. XXXVIII, p. 270; 1888].
	[α] _D ²⁰ + 11°, 15 + 11°, 35 + 11°, 42 + 6°, 79	Eau + 5 ^{sr} sel pour 100 ^{cc} AzO ³ K (c = 10) AzO ³ AzH ⁴ (id.) SO ⁴ Na ² (id.) SO ⁴ Tl ² (id.)	

*Influence des sels dissous.*Eau ($c = 5$) ($t = 20^\circ$) 5^{re} sel pour 100^{es}.

Azotate de sodium.....	+8,21
Sulfate de sodium.....	+8,41
Acétate de sodium (¹).....	+7,04
Azotate de potassium.....	+7,11
Carbonate de potassium.....	+9,17
Acétate de potassium.....	+7,56
Sulfate de thallium.....	+4,57

(¹) Hydraté ($C^2H^3O^2Na + 3H^2O$).LONG (*loc. cit.*).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrate amylique. $C^4H^4O^5(C^2H^3)^2$ (d'amyie actif)	$[\alpha]_D^{20} + 17'', 73$	Pur. $d_4^{20} = 1,0636$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 723; 1895).
	$[\alpha]_D + 18'', 61$	Pur. $d = 1,0575$	GUYE et GOUDET (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 933; 1896).
Id. (d'amyie inactif)	$[\alpha]_D^{20} + 14'', 10$	Pur. $d_4^{20} = 1,0637$	WALDEN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D + 14'', 67$	Pur. $d = 1,0696$	GUYE et GOUDET (<i>loc. cit.</i>).
Id. (amyie actif) (acide inactif)	$[\alpha]_D^{20} + 3'', 37$	Pur. $d_4^{20} = 1,064$	WALDEN (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D + 3'', 38$	Pur. $d = 1,0554$	GUYE et GOUDET (<i>loc. cit.</i>).
Tartrate n.-butylique. $C^4H^4O^5(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{19} + 10'', 3$	Pur. (surfondu) $d = 1,098$	FRÉUNDLER (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. III, p. 417; 1894).
	$[\alpha]_D^{15} + 11'', 3$	Alcool ($c = 5,52$)	
Tartrate i.-butylique. $C^4H^4O^5(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 19'', 87$	Pur. $d = 1,0145$	PICTET (<i>Arch. de Gen.</i> (3 ^e pér.), t. VII, p. 82; 1882).
	$[\alpha]_D + 11'', 3$	Pur.	GUYE et FAYOLLAT (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII p. 199; 1892).
Tartrate éthylique. $C^4H^4O^5(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 8,31$	Pur. $d = 1,1989$	LANDOLT (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXIX, p. 324; 1877).
	+ [8,09 + 0,2003 q] Eau ($q = 30$ à 86) + [8,41 + 0,0187 q] Alcool ($q = 22$ à 78) + [8,42 + 0,0625 q] — 0,0003479 q^2]		
(Voir la suite au verso)		Alc. méthyl. ($q = 22$ à 85)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{20} + 33^{\circ},01$ (final) + $30^{\circ},05$ (initial) + $31^{\circ},67$ (final) + $31^{\circ},10$ + $31^{\circ},35$	$\left. \begin{array}{l} \text{Eau } [p = 0,26 \text{ (hydr.)}] \\ \text{Id. } [p = 0,30 \text{ (id.)}] \\ \text{Id. } [p = 1,05 \text{ (id.)}] \\ \text{Id. } [p = 2,22 \text{ (id.)}] \end{array} \right\}$	VON SONNENTHAL (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. IX, p. 664; 1892).
	$[\alpha]_D^{20} + 31^{\circ},11$	Eau $[c = 0,259 \text{ (anh.)}]$	WECHSLER in PRIBRAM (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{20} + [31,025 - 0,0092p]$ Eau $[p = 0,6 \text{ à } 6,7 \text{ (anh.)}]$ + $[31,42 - 0,0677p]$ Id. $(p = 6,7 \text{ à } 19)$ + $[32,30 - 0,1138p]$ Id. $(p = 19 \text{ à } 28)$		PRIBRAM et GLÜCKSMANN (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIX, p. 175; 1898).

**Tartrate de sodium
et thallium.**
($C^4H^4O^6$)NaTl + $4H^2O$

$[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ},06$ + $7^{\circ},70$ + $6^{\circ},99$ + $6^{\circ},49$ $[\alpha]_D^{20} + 8^{\circ},59$ $[\alpha]_D^{20} + 9^{\circ},49$	$\left. \begin{array}{l} \text{Eau } [c = 5 \text{ (hydr.)}] \\ \text{Id. } [c = 10 \text{ (id.)}] \\ \text{Id. } [c = 15 \text{ (id.)}] \\ \text{Id. } [c = 20 \text{ (id.)}] \\ \text{Eau } [c = 10 \text{ (anh.)}] \\ \text{Id. } [\text{ id. } \text{ (id.)}] \end{array} \right\}$	LONO (<i>Amer. J. of Sc.</i> (3 ^e s.), t. XXXVIII, p. 268; 1899).
$[\alpha]_D^{20} + 10^{\circ},19$ + $5^{\circ},49$	$\left. \begin{array}{l} \text{Eau + 5re sel pour 100es} \\ SO^4Na^2 [c = 10 \text{ (anh.)}] \\ SO^4Tl^2 [\text{ id. }] \end{array} \right\}$	

Tartrate de strychnine. Voir Strychnine (tartrate de).

Tartrate de thallium.
($C^4H^4O^6$)Tl² + $\frac{1}{2}H^2O$

$[\alpha]_D^{19} + 4^{\circ},58$ $[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ},76$ $[\alpha]_D^{28,4} + 5^{\circ},70$	$\left. \begin{array}{l} \text{Eau } [c = 5 \text{ (hydr.)}] \\ \text{Id. } [p = 0,74 \text{ (anh.)}] \\ \text{Id. } [p = 4,96 \text{ (id.)}] \\ \text{Id. } [p = 14,06 \text{ (id.)}] \\ \text{Id. } [p = 27,23 \text{ (id.)}] \end{array} \right\}$	ID. (<i>id.</i> , p. 266). WECHSLER in PRIBRAM (<i>loc. cit.</i> , p. 713).
--	---	--

*Influence des sels dissous.*Eau ($c = 5$) ($t = 20^\circ$) 5^{te} sel pour 100^{cc}.

Azotate de sodium.....	+8,21
Sulfate de sodium.....	+8,41
Acétate de sodium (1).....	+7,04
Azotate de potassium.....	+7,11
Carbonate de potassium....	+9,17
Acétate de potassium.....	+7,56
Sulfate de thallium.....	+4,57

(1) Hydraté ($C^2H^3O^2Na + 3H^2O$).LONG (*loc. cit.*)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrate amylique. $C^4H^4O^6(C^2H^3)^2$ (d'amyile actif)	$[\alpha]_D^{20} + 17'', 73$ $[\alpha]_D + 18'', 61$	Pur. $d_4^{20} = 1,0636$ Pur. $d = 1,0575$	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 733; 1895). GUYE et GOUDET (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 933; 1896).
Id. (d'amyile inactif)	$[\alpha]_D^{20} + 14'', 10$ $[\alpha]_D + 14'', 67$	Pur. $d_4^{20} = 1,0637$ Pur. $d = 1,0696$	WALDEN (<i>loc. cit.</i>). GUYE et GOUDET (<i>loc. cit.</i>).
Id. (amyile actif) (acide inactif)	$[\alpha]_D^{20} + 3'', 37$ $[\alpha]_D + 3'', 38$	Pur. $d_4^{20} = 1,064$ Pur. $d = 1,0554$	WALDEN (<i>loc. cit.</i>). GUYE et GOUDET (<i>loc. cit.</i>).
Tartrate n.-butylique. $C^4H^4O^6(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 10'', 3$ $[\alpha]_D^{25} + 11'', 3$	Pur. (surfondu) $d = 1,098$ Alcool ($c = 5,52$)	FREUNDLER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. III, p. 417; 1894].
Tartrate i.-butylique. $C^4H^4O^6(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 19'', 87$ $[\alpha]_D + 11'', 3$	Pur. $d = 1,0145$ Pur.	PICTET [<i>Arch. de Gen.</i> (3 ^e pér.), t. VII, p. 82; 1882]. GUYE et FAYOLLAT [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 199; 1895].
Tartrate éthylique. $C^4H^4O^6(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 8,31$ + [8,09 + 0,2003 q] Eau ($q = 30$ à 86) + [8,41 + 0,0187 q] Alcool ($q = 22$ à 78) + [8,42 + 0,0625 q - 0,0003479 q^2]	Pur. $d = 1,1989$ Alc. méthyl. ($q = 22$ à 85)	LANDOLT (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXIX, p. 324; 1877).

(Voir la suite au verso)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{20} + 7^{\circ},66$ $[\alpha]_D^{100} + 13^{\circ},29$	Pur. $d^{20} = 1,2059$	PICTET (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^t + [7,635 + 0,0936(t - 16)]$ $d^{15} = 1,2087$ ($t = 12^{\circ}$ à 20°)		PERKIN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LI, p. 363; 1887). [Calculé d'après les résultats de l'auteur].
	$[\alpha]_D + 8^{\circ},30$ $+ 5^{\circ},35$	Pur. Éther ($c = 27,7$)	GUYE et FAYOLLAT (<i>loc. cit.</i> , p. 199).
Tartrate éthylique et <i>i</i>-cyanate phénylique. $C^{22}H^{24}Az^3O^4 =$ $C^2H^3O OC-CH O-CO AzH C^6H^3$ $C^2H^3O OC-CH O-CO AzH C^6H^3$	$[\alpha]_D - 61^{\circ},56$	Chloroforme ($c = 2,22$)	HALLER (<i>C. R.</i> , t. CXXI, p. 193; 1895).
Tartrate méthylique. $C^4H^4O^4(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 2^{\circ},14$ $[\alpha]_D^{100} + 6^{\circ},00$	Pur. $d^{20} = 1,3284$	PICTET (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{24} - 5^{\circ},1$ — $7^{\circ},4$ (après 24 heures) — $8^{\circ},8$ (après 10 mois) $[\alpha]_D^{20} - 7^{\circ},8$	Benzène ($c = 5,60$) Chloroforme ($c = 5,525$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. III, p. 443).
Tartrate <i>n</i>-propylique. $C^4H^4O^4(C^3H^7)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 12^{\circ},44$ $[\alpha]_D^{100} + 17^{\circ},11$	Pur. $d^{20} = 1,1344$	PICTET (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{21} + 20^{\circ},1$ $[\alpha]_D^{23} + 6^{\circ},8$ $[\alpha]_D^{24} - 0^{\circ},6$ $[\alpha]_D^{23} + 12^{\circ},0$ $[\alpha]_D^{23} + 18^{\circ},5$	Benzène ($c = 5,87$) Chloroforme ($c = 5,49$) Bromure d'éthylène ($c = 5,41$) Alcool ($c = 5,43$) Acétone ($c = 5,49$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. III, p. 446).
Tartrate <i>i</i>-propylique. $C^4H^4O^4(C^3H^7)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 14^{\circ},89$ $[\alpha]_D^{100} + 18^{\circ},82$	Pur. $d^{20} = 1,1300$	PICTET (<i>loc. cit.</i>).
-tartrate (Diacétyl-) acide d'éthylènediamine $(C^4H^8O^4)^2 C^2H^4Az^2$	$[\alpha]_D - 18^{\circ},96$	Eau ($c = 10,33$)	COLSON (<i>C. R.</i> , t. CXV, p. 729; 1892).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1129

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-tartrate (Dibenzoyl-) i.-butylique. $C^{26}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^3H^3O)^2O^6(C^4H^3)^2$	$[\alpha]_D^{19} - 41^{\circ},95$ — $42^{\circ},94$ $[\alpha]_D^{22} - 48^{\circ},86$	Alcool ($c = 2,88$) Id. ($c = 4,92$) Id. ($c = 14,085$)	PICTET (<i>loc. cit.</i>).
-tartrate (Dibenzoyl-) éthylque. $C^{22}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(C^3H^3O)^2O^6(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{19} - 60^{\circ},02$ $[\alpha]_D^{16} - 57^{\circ},72$ — $54^{\circ},50$	Alcool ($c = 2,69$) Id. ($c = 5,73$) Id. ($c = 9,175$)	Id. [GUYE et FAYOLLAT (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, 1895).]
	$[\alpha]_D - 68^{\circ},43$ — $67^{\circ},25$	Alcool ($c = 9,2$) Éther ($c = 13,22$)	FREUNDLER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. III, p. 478; 1894].
	$[\alpha]_{556} - 40^{\circ},07$ » $D - 56^{\circ},23$ » $533 - 77^{\circ},00$ » $489 - 86^{\circ},95$ » $448 - 134^{\circ},45$	Pur. $d = 1,186$ ($t = 16^{\circ}$ à 19°)	GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII (I.E).]
	$[\alpha]_D^t - [56,08 + 0,2203t - 0,00195t^2]$ ($t = 0^{\circ}$ à 60°) $[\alpha]_D^{60} - 62,28$ (max.) $[\alpha]_D^{115} - 62,15$ $[\alpha]_D^t - [60,77 - 0,111(t - 100)]$ ($t = 100^{\circ}$ à $182^{\circ},5$) Pur. $d_4^{15} = 1,2130 - 0,00085t$		FRANKLAND et WHARTON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 1586; 1896). (Formules calculées d'après les nombres des auteurs.)
-tartrate (Dibenzoyl-) méthylque. $C^{20}H^{18}O^8 =$ $C^4H^2(C^3H^3O)^2O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{12} - 88^{\circ},78$ — $88^{\circ},24$ $[\alpha]_D^{20} - 96^{\circ},61$	Chlorof. ($c = 8,60$) Id. ($c = 11,61$) Alcool ($c = 0,245$)	PICTET (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D - 96^{\circ},6$ — $78^{\circ},1$ — $88^{\circ},9$ — $92^{\circ},2$ — $96^{\circ},9$ — $69^{\circ},2$	Alcool ($c = 1$) Acétone ($c = 5$) Chloroforme ($c = 5$) Acide acétique ($c < 5$) Benzène (id.) Brom. d'éthylène (id.)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. IV, p. 216).
	$[\alpha]_D^{100} - 72^{\circ},56$ $[\alpha]_D^{131} - 66^{\circ},84$ $[\alpha]_D^{143} - 58^{\circ},94$	Pur. $d_4^{150} = 1,1285$	FRANKLAND et WHARTON (<i>loc. cit.</i> , p. 1585).
-tartrate (Dibutyryl-) n.-butylique. $C^{20}H^{24}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^7O)^2O^6(C^4H^9)^2$	$[\alpha]_D^{14} + 5^{\circ},2$ $[\alpha]_D^{19} + 6^{\circ},2$	Pur. $d^{16} = 1,048$ Alcool ($c = 5,39$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. III, p. 460).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-tartrate (Diacétyl-) méthyllique. $C^{10}H^{14}O^8 =$ $C^4H^2(C^2H^3O)^2O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{15} - 14'', 29$ $[\alpha]_D^{18} - 14'', 23$	Alcool ($c = 3,25$) Id. ($c = 3,57$)	PICTET (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{25} - 15'', 1$ $[\alpha]_D - 15'', 5$ — $16'', 3$ — $17'', 3$ — $19'', 4$ — $22'', 8$ — $21', 5$	Alc. abs. ($c = 2,48$) Id. ($c = 5 \text{ à } 6$) Alcool 94 % (id.) Acétone (id.) Benzène (id.) Chloroforme (id.) Tétrachl. de carb. (id.)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. III, p. 454 et t. IV, p. 214).
-tartrate (Diacétyl-) n.-propyllique. $C^{14}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(C^2H^3O)^2O^6(C^3H^7)^2$ (¹) Rotation pour 1 décim.	$[\alpha]_D^{15} + 6'', 52$ $[\alpha]_D^{18} + 7'', 04$ $\alpha_D + 13'', 4^{(1)}$ $[\alpha]_D^{23} + 9'', 6$ $[\alpha]_D - 9'', 9$ + $12'', 1$ + $7'', 6$ + $10'', 4$ + $8'', 5$ + $6'', 2$ + $36'', 7$ + $1'', 2$ + $3'', 4$ + $5'', 7$ + $1'', 2$ + $3'', 8$ + $5'', 3$ + $6'', 4$ + $6'', 4$ + $1'', 7$ — $2'', 6$ + $8'', 6$ + $4'', 7$	Alcool ($c = 3,25$) Id. ($c = 7,855$) Pur (surfondu). Alc. abs. ($c = 5 \text{ à } 6$) Alcool 94 % (id.) Alc. méthyl. (id.) Éther (id.) Acétone (id.) Butyrene (id.) Ligroïne (id.) Sulf. de carb. (id.) Benzène (id.) Toluène (id.) Chl. de méthylène (id.) Chloroforme (id.) Tétrachl. de carb. (id.) Chlor. d'éthylène (id.) Chlor. d'éthylid. (id.) Id. chloré (id.) Br. de méthylène (id.) Bromoforme (id.) Brom. d'éthylène (id.) Iodure de méthyle (id.)	PICTET (<i>loc. cit.</i>). FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. IV, p. 215; 1895).
-tartrate (Diacétyl-) i.-propyllique. $C^{14}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(C^2H^3O)^2O^6(C^3H^7)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 5'', 9$	Alc. abs. ($c = 5,58$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. III, p. 466).
-tartrate (Dibenzoyl-) benzylique. $C^{22}H^{26}O^8 =$ $C^4H^2(C^2H^3O)^2O^6(C^6H^5)^2$	$[\alpha]_D^{18} + 6'', 2^{(2)*}$ + $41'', 7$	Acétone ($c = 3,34$) Benzène ($c = 3,39$)	FREUNDLER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 832; 1895). [faute de calcul: il faut probabl. lire 12,4].

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1131

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TEXEUR.	OBSERVATEURS.
	$+ 0^{\circ}, 6$ $+ 3^{\circ}, 1$ $+ 2^{\circ}, 7$ $+ 2^{\circ}, 3$ $+ 2^{\circ}, 4$ $- 3^{\circ}, 8$ $+ 5^{\circ}, 5$ $+ 2^{\circ}, 4$ $+ 1^{\circ}, 7$	Tétrachlorure de carbone (id.) Chlor. d'éthylène (id.) Chlor. d'éthylidène (id.) Id. chloré (id.) Br. de méthylène (id.) Bromoforme (id.) Brom. d'éthylène (id.) Brom. de propyle (id.) Iod. de méthyle (id.)	
	$[\alpha]_D^{20} - 5^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D^{20} - 5^{\circ}, 5$ $[\alpha]_D^{20} + 0^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D^{20} + 1^{\circ}, 4$	Bromoforme ($c = 6,3$) Bromure d'éthylène bromé ($c = 5,4$)	<i>Id.</i> , t. IV, p. 239.
-tartrate (Di- <i>i</i> .-butyryl-) <i>n</i> .-propylique. $C^{18}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^7O)^2O^6(C^3H^7)^2$	$[\alpha]_D^{18} + 2^{\circ}, 2$ $[\alpha]_D^{17} + 4^{\circ}, 7$	Pur. $d^{16} = 1,066$ Alcool ($c = 5,70$)	<i>Id.</i> , t. III, p. 470.
-tartrate (Dicaproyl-) <i>i</i> .-butylique. $C^{24}H^{42}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^{11}O)^2O^6(C^4H^9)^2$	$[\alpha]_D^{16} + 6^{\circ}, 0$ $[\alpha]_D^{15,5} + 5^{\circ}, 5$	Pur. $d^{13} = 1,013$ Alcool ($c = 5,46$)	<i>Id.</i> , p. 468.
-tartrate (Dicaproyl-) éthylique. $C^{20}H^{34}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^{11}O)^2O^6(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{16} - 3^{\circ}, 1$ $- 1^{\circ}, 4$	Pur. $d^{14,5} = 1,049$ Alcool ($c = 4,56$)	<i>Id.</i> , p. 464.
-tartrate (Dicaproyl-) méthylique. $C^{18}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^{11}O)^2O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{16} - 15^{\circ}, 9$ $[\alpha]_D^{18} - 12^{\circ}, 4$	Pur. $d^{16} = 1,078$ Alcool ($c = 5,58$)	<i>Id.</i> , p. 463.
	$[\alpha]_D^{18} - [21,5 - 0,206c]$ Benzène ($c = 2,4 \text{ à } 24$)		[Calculé d'après les nombres de l'auteur, t. IV, p. 253.]
-tartrate (Dicaproyl-) <i>n</i> .-propylique. $C^{22}H^{38}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^{11}O)^2O^6(C^3H^7)^2$ (Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{16} + 2^{\circ}, 2$ $[\alpha]_D^{14} + 3^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D + 5^{\circ}, 4$ $+ 5^{\circ}, 3$ $+ 1^{\circ}, 3$ $- 0^{\circ}, 2$	Pur. $d^{15} = 1,027$ Alcool ($c = 5,51$) Alc. méthyl. Acétone Butyrone Ligroïne	<i>Id.</i> , t. III, p. 464, et t. IV, pp. 245, 253, 254. $(c = 5 \text{ à } 6)$

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-tartrate (Dibutyryl-) <i>i</i> -butylique. $C^{20}H^{34}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^1O)^2O^8(C^4H^3)^2$	$[\alpha]_D^{19} + 8^{\circ}, 5$ $[\alpha]_D^{14} + 8^{\circ}, 1$	Pur. $d^{16}_4 = 1,050$ Alcool ($c = 5,44$)	<i>Id.</i> , p. 466.
-tartrate (Di- <i>i</i> -butyryl-) <i>i</i> -butylique. $C^{20}H^{34}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^1O)^2O^8(C^4H^3)^2$	$[\alpha]_D^{14} + 8^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D^{13} + 10^{\circ}, 1$	Pur. $d^{16}_4 = 1,048$ Alcool ($c = 5,42$)	<i>Id.</i> , p. 471.
-tartrate (Dibutyryl-) éthylrique. $C^{16}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^1O)^2O^8(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{16} - 0^{\circ}, 8$ $[\alpha]_D^{19} + 0^{\circ}, 3$	Pur. $d^{13}_4 = 1,105$ Alcool ($c = 5,50$)	<i>Id.</i> , p. 460.
-tartrate (Di- <i>i</i> -butyryl-) éthylrique. $C^{16}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^1O)^2O^8(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{11,5} - 1^{\circ}, 5$ $[\alpha]_D + 1^{\circ}, 4$	Pur. $d^{11}_4 = 1,095$ Alcool ($c = 5,76$)	<i>Id.</i> , p. 469.
-tartrate (Dibutyryl-) méthyllique. $C^{14}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^1O)^2O^8(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{13} - 15^{\circ}, 1$ $[\alpha]_D^{19} - 12^{\circ}, 6$	Pur. $d^{14}_4 = 1,145$ Alcool ($c = 5,83$)	<i>Id.</i> , p. 453.
-tartrate (Di- <i>i</i> -butyryl-) méthyllique. $C^{14}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^1O)^2O^8(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{11} - 13^{\circ}, 4$	Alcool ($c = 5,99$)	<i>Id.</i> , p. 469.
-tartrate (Dibutyryl-) <i>n</i> -propylique. $C^{18}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^1O)^2O^8(C^3H^7)^2$	$[\alpha]_D^{13} + 5^{\circ}, 2$ $[\alpha]_D^{19} + 6^{\circ}, 2$ $[\alpha]_D^{23} + 9^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D + 4^{\circ}, 6$ $+ 7^{\circ}, 2$ $+ 3^{\circ}, 8$ $+ 2^{\circ}, 6$ $+ 28^{\circ}, 8$ $- 1^{\circ}, 4$ $+ 0^{\circ}, 6$ $+ 2^{\circ}, 8$ $- 0^{\circ}, 1$	Pur. $d^{15}_4 = 1,067$ Alcool ($c = 5,39$) Alc. méthyl. ($c = 5 \text{ à } 6$) Éther (<i>id.</i>) Acétone (<i>id.</i>) Butyrene (<i>id.</i>) Ligroïne (<i>id.</i>) Sulf. de carbone (<i>id.</i>) Benzène (<i>id.</i>) Toluène (<i>id.</i>) Chl. de méthylène (<i>id.</i>) Chloroforme (<i>id.</i>)	<i>Id.</i> , p. 460. <i>Id.</i> , t. IV, p. 245.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1131

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	+ 0°,6 + 3°,1 + 2°,7 + 2°,3 + 2°,4 — 3°,8 + 5°,5 + 2°,4 + 1°,7	Tétrachlorure de carbone (id.) Chlor. d'éthylène (id.) Chlor. d'éthylidène (id.) Id. chloré (id.) Br. de méthylène (id.) Bromoforme (id.) Brom. d'éthylène (id.) Brom. de propyle (id.) od. de méthyle (id.)	
	$[\alpha]_D^{20} - 5^\circ,3$ $[\alpha]_D^{16} - 5^\circ,5$ $[\alpha]_D^{10} + 0^\circ,6$ $[\alpha]_D^{10} + 1^\circ,4$	Bromoforme (c = 6,3) Bromure d'éthylène bromé (c = 5,4)	<i>Id.</i> , t. IV, p. 239.
-tartrate (Di- <i>i</i> -butyryl-) <i>n</i> -propylique. $C^{14}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^4H^7O)^2O^6(C^3H^1)^2$	$[\alpha]_D^{18} + 2^\circ,2$ $[\alpha]_D^{17} + 4^\circ,7$	Pur. $d^{16} = 1,066$ Alcool (c = 5,70)	<i>Id.</i> , t. III, p. 470.
-tartrate (Dicaproyl-) <i>i</i> -butylique. $C^{24}H^{42}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^{11}O)^2O^6(C^4H^2)^2$	$[\alpha]_D^{16} + 6^\circ,0$ $[\alpha]_D^{14,5} + 5^\circ,5$	Pur. $d^{13} = 1,013$ Alcool (c = 5,46)	<i>Id.</i> , p. 468.
-tartrate (Dicaproyl-) éthylique. $C^{20}H^{34}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^{11}O)^2O^6(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{16} - 3^\circ,1$ — 1°,4	Pur. $d^{14,5} = 1,049$ Alcool (c = 4,56)	<i>Id.</i> , p. 464.
-tartrate (Dicaproyl-) méthylique. $C^{14}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^{11}O)^2O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{16} - 15^\circ,9$ $[\alpha]_D^{18} - 12^\circ,4$	Pur. $d^{14} = 1,078$ Alcool (c = 5,58)	<i>Id.</i> , p. 463.
	$[\alpha]_D^{18} - [21,5 - 0,206c]$ Benzène (c = 2,4 à 24)		[Calculé d'après les nom- bres de l'auteur, t. IV, p. 253.]
-tartrate (Dicaproyl-) <i>n</i> -propylique. $C^{22}H^{38}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^{11}O)^2O^6(C^3H^1)^2$ (Voir la suite au verso)	$[\alpha]_D^{16} + 2^\circ,2$ $[\alpha]_D^{14} + 3^\circ,6$ $[\alpha]_D^{10} + 5^\circ,4$ + 5°,3 + 1°,3 — 0°,2	Pur. $d^{13} = 1,027$ Alcool (c = 5,51) Alc. méthyl. Acétone Butyrone Ligroïne (c = 5 à 6)	<i>Id.</i> , t. III, p. 464, et t. IV, pp. 245, 253, 254.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$+ 33^{\circ},6$ $+ 27^{\circ},5$ $+ 23^{\circ},1$ $[\alpha]_D - [5,48 - 0,177c]$ Benzène ($c = 1,5$ à 20) $[\alpha]_D - 2^{\circ},1$ $- 4^{\circ},0$ $- 1^{\circ},9$ $+ 0^{\circ},3$ $+ 0^{\circ},6$ $- 8^{\circ},0$ $- 7^{\circ},1$ $- 5^{\circ},2$ $+ 2^{\circ},4$	Sulf. de carb. $\left\{ \begin{array}{l} (c = 1,6) \\ (c = 10,5) \\ (c = 19,9) \end{array} \right.$ $[\text{Calculé.}]$ Toluène Chloroforme Tétrachlor. de carbone ($c = 5$ à 6) Chl. d'éthylène Chlor. d'éthyl- dène chloré Bromoforme $\left\{ \begin{array}{l} (c = 2,39) \\ (c = 5,88) \\ (c = 23,16) \end{array} \right.$ Br. d'éthylène ($c = 5$ à 6)	
-tartrate (Didichlor- acétyl-) éthylique. $C^{12}H^{14}O^8Cl^4 =$ $C^4H^2(C^2HCl^2O)^2O^6(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^t + [16,10 + 0,0096t]$ $(t = 16^{\circ} \text{ à } 100^{\circ})$ Pur. $d_4^t = 1,4324 - 0,001155t$		FRANKLAND et PATTERSON <i>(J. of chem. Soc., t.</i> <i>LXXIII, p. 189; 1898).</i> <i>[Calculé d'après les nom-</i> <i>bres des auteurs.]</i>
-tartrate (Didichlor- acétyl-) méthylique. $C^{16}H^{10}O^8Cl^4 =$ $C^4H^2(C^2HCl^2O)^2O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^t + [12,69 - 0,0425t$ $+ 0,000254t^2]$ $(t = 19^{\circ} \text{ à } 99^{\circ})$ Pur. $d_4^t = 1,5306 - 0,001327t$ $+ 0,00000104t^2$		<i>Id., p. 190.</i> <i>[Id.]</i>
-tartrate (Dimonochlor- acétyl-) i.-butylique. $C^{16}H^{24}O^8Cl^2 =$ $C^4H^2(C^2H^2ClO)^2O^6(C^4H^9)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 13^{\circ},9$ $[\alpha]_D + 8^{\circ},0$ $+ 13^{\circ},6$ $+ 11^{\circ},2$ $+ 30^{\circ},7$	Pur. $d^{20} = 1,195$ Benzène Alcool ($c = 4,77$) Chloroforme ($c = 5,23$) Sulf. de carb. ($c = 5,15$)	FREUNDLER [<i>Bull. Soc.</i> <i>chim. (3^e s), t. XIII, p.</i> <i>1055; 1895].</i>
-tartrate (Dimonochlor- acétyl-) éthylique. $C^{12}H^{16}O^8Cl^2 =$ $C^4H^2(C^2H^2ClO)^2O^6(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 9^{\circ},4$ $[\alpha]_D + 10^{\circ},8$ $+ 9^{\circ},4$ $+ 8^{\circ},5$ $+ 24^{\circ},4$	Pur. $d^{15} = 1,311$ Benzène Alcool ($c = 5,36$) Chloroforme ($c = 7,95$) Sulf. de carb. ($c = 6,49$)	<i>Id.</i>

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1133

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{t^{\circ}} + [6,495 + 0,0628t - 0,000105t^2]$ ($t = 15^{\circ}$ à 100°) Pur. $d_4^t = 1,3473 - 0,001082t$		FRANKLAND et PATTERSON (<i>loc. cit.</i> , p. 192).
	$[\alpha]_D^{t^{\circ}} + [6,56 + 0,0593t - 0,000047t^2]$ ($t = 13^{\circ},5$ à 100°) $d_4^t = 1,3460 - 0,001107t$		FRANKLAND et TURNBULL (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 205; 1898). [Formules calculées d'après les nombres des auteurs.]
	$[\alpha]_D^{t^{\circ}} + [6,40 + 0,0581t - 0,000046t^2]$ ($t = 11^{\circ},5$ à 100°) $d_4^t = 1,3486 - 0,001146t$		
-tartrate (Dimonochlor-acétyl-) méthyllique. $C^{10}H^{12}O^4Cl^2 =$ $C^4H^2(C^2H^2ClO)^2O^2(C^4H^2)^2$	$[\alpha]_D^{18} + 3^{\circ},5$ $[\alpha]_D - 1^{\circ},1$ $+ 11^{\circ},5$	Pur. $d^{18} = 1,409$ Benzène ($c=6,50$) Br. d'éthylène ($c=7,225$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i>).
	$[\alpha]_D^{t^{\circ}} - [1,03 - 0,0118t - 0,000245t^2]$ ($t = 14^{\circ}$ à 100°) Pur. $d_4^t = 1,4411 - 0,001147t$		FRANKLAND et PATTERSON (<i>loc. cit.</i> , p. 193).
	$[\alpha]_D^{t^{\circ}} - [1,04 - 0,0140t - 0,000214t^2]$ ($t = 18^{\circ}$ à 100°) Pur. $d_4^t = 1,4469 - 0,001224t$		FRANKLAND et TURNBULL (<i>loc. cit.</i> , p. 208). [Calculé d'après les auteurs.]
-tartrate (Dimonochlor-acétyl-) n.-propyllique. $C^{11}H^{12}O^4Cl^2 =$ $C^4H^2(C^2H^2ClO)^2O^2(C^3H^5)^2$	$[\alpha]_D^{17} + 11^{\circ},6$ $[\alpha]_D + 9^{\circ},9$ $+ 17^{\circ},2$	Pur. $d^{17} = 1,245$ Benzène ($c=6,075$) Br. d'éthylène ($c=6,49$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i>).
-tartrate (Dicoenanthyl-) n.-propyllique. $C^{21}H^{32}O^4 =$ $C^8H^2(C^7H^{13}O)^2O^2(C^3H^5)^2$	$[\alpha]_D^{18} + 2^{\circ},3$ $- 2^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ},0$ $+ 2^{\circ},7$	Pur. $d^{18} = 1,013$ Benzène ($c=5,1$) Alcool 92 % ($c=6,7$) Br. d'éthylène ($c=3,6$)	FREUNDLER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 830; 1895).
-tartrate (Diphényl-acétyl-) éthyllique. $C^{23}H^{26}O^4 =$ $C^6H^2[C^6H^5.CH^2.CO]^2$ $O^2(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{19} + 15^{\circ},3$ $[\alpha]_D^{21} + 20^{\circ},2$ $[\alpha]_D + 14^{\circ},6$ $+ 22^{\circ},1$ $+ 50^{\circ},1$ $+ 14^{\circ},0$ $+ 17^{\circ},1$ $+ 18^{\circ},4$ $+ 19^{\circ},5$ $+ 18^{\circ},5$	Pur. $d^{19} = 1,174$ Alcool ($c=0,91$) Acétone ($c=1$ à 10) Ac. acétique Sulf. de carb. Benzène ($c=5$ à 6) Chloroforme Bromoforme Bromure ($c=1,22$) d'éthylène ($c=5,56$)	FREUNDLER (<i>Ann. de Ch. Phys.</i> (7 ^e s.), t. III, p. 476; 1894 et t. IV, pp. 216 et 252; 1895).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-tartrate (Diphényl- acétyl-) méthylque. $C^{22}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^5.CH^3.CO)^2$ $O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{18} + 14^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{16} + 19^{\circ},7$	Pur. $d^{11} = 1,223$ Alcool ($c = 0,89$)	<i>Id.</i> , t. III, p. 475.
-tartrate (Diphényl- acétyl-) propylique. $C^{26}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^6H^5.CH^3.CO)^2$ $O^6(C^3H^1)^2$	$[\alpha]_D^{19} + 20^{\circ},9$ $[\alpha]_D^{21} + 25^{\circ},2$ $[\alpha]_D + 27^{\circ},2$ $+ 14^{\circ},6$ $+ 15^{\circ},7$ $+ 23^{\circ},3$	Pur. $d^{18} = 1,143$ Alcool abs. ($c = 0,72$) Ac. acétique Nitrobenzène Benzène Br. d'éthylène ($c = 5 \text{ à } 6$)	<i>Id.</i> , t. III, p. 476, et t. IV, p. 246.
-tartrate (Dipropionyl-) n.-butylique. $C^{18}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^3H^5O)^2O^6(C^4H^3)^2$	$[\alpha]_D^{12} + 6^{\circ},9$ $[\alpha]_D^{15,5} + 8^{\circ},0$	Pur. $d^{13,5} = 1,068$ Alcool ($c = 5,50$)	<i>Id.</i> , t. III, p. 458.
-tartrate (Dipropionyl-) i.-butylique. $C^{18}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^3H^5O)^2O^6(C^4H^3)^2$	$[\alpha]_D^{19} + 11^{\circ},4$ $[\alpha]_D^{17} + 10^{\circ},2$ $[\alpha]_D + 0^{\circ},5$ $+ 1^{\circ},3$	Pur. $d^{16,5} = 1,073$ Alcool ($c = 5,13$) Benzène ($c = 1,55$) ($c = 3,10$)	<i>Id.</i> , t. III, p. 467, et t. IV, p. 253.
-tartrate (Dipropionyl-) éthylque. $C^{14}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(C^3H^5O)^2O^6(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^{16} + 0^{\circ},4$ $[\alpha]_D^{17} + 1^{\circ},2$ $[\alpha]_D + 2^{\circ},4$ $+ 2^{\circ},3$ $- 6^{\circ},1$ $- 5^{\circ},5$ $- 4^{\circ},2$	Pur. $d^{14} = 1,124$ Alcool absolu ($c = 5,58$) Alcool 94 % Acétone Benzène Chloroforme Tétrachlor. de carbone ($c = 5 \text{ à } 6$)	<i>Id.</i> , t. III, p. 457, et t. IV, p. 245.
-tartrate (Dipropionyl-) méthylque. $C^{12}H^{18}O^8 =$ $C^4H^2(C^3H^5O)^2O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{15} - 10^{\circ},7$ $- 12^{\circ},4$ $[\alpha]_D - 13^{\circ},2$ $- 12^{\circ},0$ $- 18^{\circ},2$ $- 23^{\circ},1$ $- 17^{\circ},2$	Pur. $d^{15} = 1,181$ (surf.) Alcool abs. ($c = 5,30$) Alcool 94 % Acétone Benzène Chloroforme Tétrachlor. de carbone ($c = 5 \text{ à } 6$)	<i>Id.</i> , t. III, p. 456, et t. IV, p. 245.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1135

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_{666}^{20} - 11^{\circ}, 40$ $[\alpha]_D^{20} - 16^{\circ}, 00$ $[\alpha]_{833}^{20} - 18^{\circ}, 65$ $[\alpha]_{889}^{20} - 23^{\circ}, 88$ $[\alpha]_{848}^{20} - 33^{\circ}, 36$ $[t = 16^{\circ} \text{ à } 19^{\circ}]$	Pur. $d = 1,181$	GUYE et JORDAN (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII (I.E).]
-tartrate (Dipropionyl-) propylique. $C^{16}H^{26}O^8 =$ $C^4H^2(C^3H^3O)^2O^6(C^3H^1)^2$	$[\alpha]_D^{18} + 5^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D^{15,5} + 6^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 4$	Pur. $d^{18} = 1,098$ Alcool abs. ($c=5,67$) Br.d'éthylène ($c=1 \text{ à } 12$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. III, p. 457, et t. IV, p. 252). [<i>Id.</i> (<i>C. R.</i> , t. CXVII, p. 556; 1893).]
-tartrate (Di-o.-toluyl-) éthylique. $C^{24}H^{26}O^8 =$ $C^4H^2(CH^3.C^6H^4.CO)^2$ $O^6(C^2H^3)^2$ (1) (2)	$[\alpha]_D^t - [60,76 - 0,0004t - 0,000579t^2]$ $(t = 11^{\circ} \text{ à } 135^{\circ})$ Pur. $d_4^t = 1,1959 - 0,00084t$		FRANKLAND et WHARTON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXIX, p. 1312; 1896). [Formules calculées d'après les nombres des auteurs.]
Id.-m. (1) (3)	$[\alpha]_D^t - [69,14 + 0,0340t - 0,000834t^2]$ $(t = 20^{\circ}, 5 \text{ à } 136^{\circ})$ Pur. $d_4^t = 1,0967 - 0,00082(t - 100)$		<i>Id.</i> , p. 1317. [<i>Id.</i>]
Id.-p. (1) (4)	$[\alpha]_D^{18} - 89^{\circ}, 1$ $[\alpha]_D^t - [108,59 - 0,1538t - 0,0003225t^2]$ $(t = 100^{\circ} \text{ à } 183^{\circ}, 5)$ Pur. $d_4^t = 1,0972 - 0,00079(t - 100)$	Alcool ($c = 0,87$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. III, p. 480). FRANKLAND et WHARTON (<i>loc. cit.</i> , p. 1314). [<i>Id.</i>]
-tartrate (Di-o.-toluyl-) méthyllique. $C^{22}H^{22}O^8 =$ $C^4H^2(CH^3.C^6H^4.CO)^2$ $O^6(CH^3)^2$ (1) (2)	$[\alpha]_D^t - [79,83 - 0,0803t - 0,000384t^2]$ $(t = 12^{\circ} \text{ à } 183^{\circ})$ Pur. $d_4^t = 1,2472 - 0,000956t$		<i>Id.</i> , p. 1313. [<i>Id.</i>]
Id.-m. (1) (3)	$[\alpha]_D^t - [107,34 - 0,3191t + 0,0003586t^2]$ $(t = 100^{\circ} \text{ à } 183^{\circ})$ Pur. $d_4^t = 1,1395 - 0,00085(t - 100)$		<i>Id.</i> , p. 1318. [<i>Id.</i>]

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id.-p. (1) (4)	$[\alpha]_D^{16} - 108^{\circ}, 7$	Alcool ($c = 0,87$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. III, p. 480).
	$[\alpha]_D^t - [136,37 - 0,3482t + 0,0001267t^2]$ ($t = 100^{\circ}$ à 183°) Pur. $d_t^t = 1,1399 - 0,00086(t - 100)$		FRANKLAND et WHARTON (<i>loc. cit.</i> , p. 1315).
-tartrate (Divaléryl-) amylique. $C^{24}H^{42}O^8 =$ $C^4H^2(C^5H^9O)^2O^6(C^5H^{11})^2$	$[\alpha]_D + 11^{\circ}, 32$ (ac. T <i>act.</i> , ac. V <i>act.</i> , amyle <i>act.</i>)	Pur. $d = 1,0089$	GUYE et GODET (<i>C. R.</i> , t. CXXII, p. 934; 1896).
	$[\alpha]_D + 6^{\circ}, 42$ (ac. T <i>act.</i> , ac. V <i>in.</i> , amyle <i>in.</i>)	$d = 1,0172$	
	$[\alpha]_D + 3^{\circ}, 48$ (ac. T <i>in.</i> , ac. V <i>act.</i> , amyle <i>in.</i>)	$d = 1,0066$	
	$[\alpha]_D + 2^{\circ}, 44$ (ac. T et V <i>in.</i> , amyle <i>act.</i>)	$d = 1,0095$	
-tartrate (Di-n.-valéryl-) n.-butylique. $C^{22}H^{38}O^8 =$ $C^4H^2(C^5H^9O)^2O^6(C^4H^9)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 4^{\circ}, 8$ $[\alpha]_D^{16} + 6^{\circ}, 0$	Pur. $d^{15} = 1,031$ Alcool ($c = 5,30$)	FREUNDLER (<i>loc. cit.</i> , t. III, p. 463).
-tartrate (Di-n.-valéryl-) i.-butylique. $C^{22}H^{38}O^8 =$ $C^4H^2(C^5H^9O)^2O^6(C^4H^9)^2$	$[\alpha]_D^{15,5} + 7^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D^{18} + 7^{\circ}, 7$	Pur. $d^{15,5} \pm 1,032$ Alcool ($c = 5,08$)	<i>Id.</i> , p. 468.
-tartrate (Di-i.-valéryl-) i.-butylique. $C^{22}H^{38}O^8 =$ $C^4H^2(C^5H^9O)^2O^6(C^4H^9)^2$	$[\alpha]_D^{16} + 5^{\circ}, 7$ $[\alpha]_D^{19} + 6^{\circ}, 0$	Pur. $d^{18} = 1,028$ Alcool ($c = 5,57$)	<i>Id.</i> , p. 473.
-tartrate (Di-n.-valéryl-) éthylique. $C^{18}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^5H^9O)^2O^6(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{15} - 2^{\circ}, 0$ $[\alpha]_D^{18} - 0^{\circ}, 7$	Pur. $d^{12} = 1,068$ Alcool ($c = 5,58$)	<i>Id.</i> , p. 462.
-tartrate (Di-i.-valéryl-) éthylique. $C^{18}H^{30}O^8 =$ $C^4H^2(C^5H^9O)^2O^6(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{16} - 1^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D^{19} + 0^{\circ}, 5$	Pur. $d^{11,5} = 1,067$ Alcool ($c = 5,42$)	<i>Id.</i> , p. 472.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1137

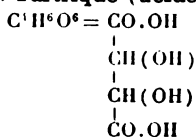
NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-tartrate (Di- <i>n</i> -valéryl-) méthylique. $C^{16}H^{26}O^8 =$ $C^1H^2(C^3H^3O)^2O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{15} - 16'', 1$ $[\alpha]_D^{19} - 12'', 9$	Pur. $d^{18} = 1,101$ Alcool ($c = 5,58$)	<i>Id.</i> , p. 461.
-tartrate (Di- <i>i</i> -valéryl-) méthylique. $C^{16}H^{26}O^8 =$ $C^1H^2(C^3H^3O)^2O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{14,5} - 13'', 9$ $[\alpha]_D^{19} - 9'', 4$ $[\alpha]_D - 9'', 6$ — $5'', 9$ + $18'', 7$ — $18'', 7$ — $10'', 9$ — $13'', 4$ — $17'', 0$ — $9'', 4$	Pur. $d^{16,5} = 1,107$ Alcool abs. ($c = 5,48$) Acétone Ac. acétique Sulf. de carb. Benzène Chlorure de méthylène Chloroforme Bromoforme Bromure d'é- thylène	<i>Id.</i> , t. III, p. 471, et t. IV, p. 245. ($c = 5 \text{ à } 6$)
-tartrate (Di- <i>n</i> -valéryl-) <i>n</i> -propylique. $C^{20}H^{34}O^8 =$ $C^1H^2(C^3H^3O)^2O^6(C^3H^7)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 3'', 3$ $[\alpha]_D^{16} + 3'', 6$	Pur. $d^{16,5} = 1,050$ Alcool ($c = 5,57$)	<i>Id.</i> , t. III, p. 462.
-tartrate (Di- <i>i</i> -valéryl-) <i>n</i> -propylique. $C^{20}H^{34}O^8 =$ $C^1H^2(C^3H^3O)^2O^6(C^3H^7)^2$	$[\alpha]_D^{16} + 0'', 7$ $[\alpha]_D^{20} + 1'', 7$	Pur. $d^{18,5} = 1,049$ Alcool ($c = 5,74$)	<i>Id.</i> , p. 472.
-tartrate (Éthyl-) de baryum. $(C^2H^3.C^1H^4O^6)^2Ba$	$[\alpha]_D^{20} + 25'', 68$ $[\alpha]_D^{20} + 20'', 3$	Eau ($c = 12,59$) Eau ($c = 3,11$)	LANDOLT (<i>Dreh.-Verm.</i> 2 ^e éd., p. 498; 1898). FAYOLLAT (<i>C. R.</i> , t. CXVII, p. 632; 1893).
-tartrate (Éthyl-) de calcium. $(C^2H^3.C^1H^4O^6)^2Ca$	$[\alpha]_D + 24'', 3$	Eau ($c = 2,49$)	<i>Id.</i>
-tartrate (Éthyl-) de lithium. $(C^2H^3.C^1H^4O^6)Li$	$[\alpha]_D + 28'', 8$ + $20'', 5$ (2 ^e éd.)	Eau ($c = 2,33$) Alcool ($c = 0,71$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-tartrate (Éthyl-) de potassium. (C ² H ³ .C ⁴ H ⁴ O ⁶)K	[α] _D ²⁰ + 29°, 91	Eau (c = 11,08)	LANDOLT (<i>loc. cit.</i>).
	[α] _D ²⁰ + 21°, 6 + 22° (app.)	Eau (c = 2,73) Id. (c = 0,03)	FAYOLLAT (<i>loc. cit.</i>).
-tartrate (Éthyl-) de sodium. (C ² H ³ .C ⁴ H ⁴ O ⁶)Na	[α] _D + 27°, 5	Eau (c = 2,53)	Id.
	[α] _D + 19° (app.)	Alcool (c = 0,09)	
-tartrate (Méthyl-) d'ammonium. (CH ³ .C ⁴ H ⁴ O ⁶)AzH ⁴	[α] _D + 28°, 0	Eau (c = 2,29)	Id.
-tartrate (Méthyl-) de lithium. (CH ³ .C ⁴ H ⁴ O ⁶)Li	[α] _D + 26°, 5	Eau (c = 2,15)	Id.
	+ 14° (app.)	Alcool (c = 0,16)	
-tartrate (Méthyl-) de potassium. (CH ³ .C ⁴ H ⁴ O ⁶)K	[α] _D + 22°, 7	Eau (c = 2,56)	Id.
	+ 38° (app.)	Alcool (c = 0,009)	
-tartrate (Méthyl-) de sodium. (CH ³ .C ⁴ H ⁴ O ⁶)Na	[α] _D + 21°, 0	Eau (c = 2,35)	Id.
	+ 26° (app.)	Alcool (c = 0,026)	
-tartrate (Monoacétyl-) i.-butylique. C ¹⁶ H ²⁴ O ⁷ = C ⁴ H ³ (C ² H ³ O)O ⁶ (C ⁴ H ⁹) ²	[α] _D + 7°, 8	Pur. d = 1,148	GUYE et FAYOLLAT [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 208; 1895].
-tartrate (Monoacétyl-) éthylque. C ¹⁸ H ²⁶ O ⁷ = C ⁴ H ³ (C ² H ³ O)O ⁶ (C ² H ⁵) ²	[α] _D + 2°, 4	Éther (c = 25,5)	Id., p. 205.
-tartrate (Monobenzoyl-) i.-butylique. C ¹⁹ H ²⁶ O ⁷ = C ⁴ H ³ (C ² H ³ O)O ⁶ (C ⁶ H ⁵) ²	[α] _D + 11°, 5	Pur. d = 1,172	Id., p. 208.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1139

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-tartrate (Monobenzoyl-) éthylque. $C^{12}H^{18}O^7 =$ $C^6H^5(C^2H^5O)O^6(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D + 1'', 5$ $[\alpha]_D^t + [21,76 - 0,0442t$ $+ 0,000031t^2]$ $(t = 24^\circ \text{ à } 135^\circ)$ Pur. $d_4^t = 1,2325 - 0,001041t$ $[\alpha]_D + 12'', 95$ $+ 13'', 34$ $+ 10'', 75$ $+ 8'', 31$	Éther ($c = 17,6$) Ac. acét. ($p = 4,85$) Id. ($p = 6,55$) Benzène ($p = 7,52$) Id. ($p = 10,10$)	<i>Id.</i> , p. 201. FRANKLAND et MAC CHAR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, pp. 312 et 322; 1898). [Formules calculées d'a- près les nombres des au- teurs.]
-tartrate (Monobutyryl-) i.-butylique. $C^{16}H^{28}O^7 =$ $C^4H^3(C^4H^7O)O^6(C^4H^9)^2$	$[\alpha]_D + 9'', 7$	Pur. $d = 1,097$ •	GUYE et FAYOLLAT (<i>loc.</i> <i>cit.</i> , p. 208).
-tartrate (Monobutyryl-) éthylque. $C^{12}H^{20}O^7 =$ $C^4H^3(C^4H^7O)O^6(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D + 1'', 84$	Éther ($c = 36,8$)	<i>Id.</i> , p. 207.
-tartrate (Monochlor- acétyl-) éthylque. $C^{10}H^{15}ClO^7 =$ $C^4H^3(C^2H^3ClO)O^6(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{20} + 11'', 44$ $[\alpha]_D^{15} + 17'', 32$	Pur. $d_4^{20} = 1,2775$	FRANKLAND et TURNBULL (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 197; 1898).
-tartrate (Monopropionyl-) éthylque. $C^{11}H^{18}O^7 =$ $C^4H^3(C^3H^5O)O^6(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D + 2'', 24$ $+ 2'', 34$	Éther ($c = 17,2$) Id. ($c = 36,7$)	GUYE et FAYOLLAT (<i>loc.</i> <i>cit.</i> , p. 206).
-tartrate (Mono-o.-toluyl-) éthylque. $C^{16}H^{20}O^7 =$ $C^4H^3(CH^3.C^6H^4.CO)$ $O^6(C^2H^5)^2$ (1) (2)	$[\alpha]_D^t + [12,295 - 0,0224t$ $+ 0,000080t^2]$ $(t = 20^\circ \text{ à } 136^\circ, 5)$ Pur. $d_4^t = 1,2066 - 0,000882t$ $- 0,00000078t^2$ $[\alpha]_D + 4'', 51$ $+ 4'', 92$	Ac. acét. ($p = 8,96$) Id. ($p = 13,67$)	FRANKLAND et MAC CHAR (<i>loc. cit.</i> , pp. 314 et 322). [Formules calculées d'a- près les nombres des au- teurs.]

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id.-m. (1) (3)	$[\alpha]_D^t + [13,76 - 0,0075 t - 0,000044 t^2]$ $(t = 14^\circ, 5 \text{ à } 136^\circ)$ Pur. $d_D^t = 1,1942 - 0,000918 t$ $[\alpha]_D + 7'', 45$ $+ 8'', 26$	Ac. acétique ($p = 5,07$) Id. ($p = 8,47$)	
Id.-p. (1) (4)	$[\alpha]_D^t + [22,26 - 0,0836 t + 0,000194 t^2]$ $(t = 100^\circ \text{ à } 180^\circ)$ Pur. $d_D^t = 1,1122 - 0,000754 (t - 100)$ $[\alpha]_D + 15'', 11$ $+ 15'', 87$	Ac. acét. ($p = 6,36$) Id. ($p = 10,01$)	
-tartrate (Monotrichlor-acétyl-) éthylique. $C^{10}H^{12}Cl^2O^1 =$ $C^4H^3(CCl^2O)O^6(C^2H^3)^2$	$[\alpha]_D^t + [14,82 + 0,0394 t - 0,000121 t^2]$ $(t = 12^\circ \text{ à } 98^\circ, 5)$ Pur. $d_D^t = 1,4088 - 0,001063 t - 0,0000061 t^2$		FRANKLAND et PATTERSON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 186; 1898). [Formules calculées d'après les nombres des auteurs].
-tartrate (Monotrichlor-acétyl-) méthylique. $C^8H^9Cl^2O^1 =$ $C^4H^3(CCl^2O)O^6(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^t + [7,99 + 0,0165 t + 0,000051 t^2]$ $(t = 17^\circ \text{ à } 100^\circ)$ Pur. $d_D^t = 1,5280 - 0,001197 t$		Id.
Tartrimide éthylique. $C^8H^9AzO^4 =$ $\begin{array}{c} \text{CO} \\ \\ \text{CH(OH)} \\ \\ \text{CH(OH)} \\ \\ \text{CO} \end{array} \text{Az(C}^2\text{H}^3\text{)}$	$[\alpha]_D + [162,27 + 0,459 p]$ Eau ($p = 5,7 \text{ à } 8,6$)		LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 2710; 1896).
Tartrimide méthylique $C^8H^7AzO^4$	$[\alpha]_D + [196,30 - 0,2877 p]$ Eau ($p = 7 \text{ à } 13$)		Id.
-tartrimide (Dibenzoyl-) méthylique. $C^{19}H^{15}AzO^6 =$ $\begin{array}{c} \text{CO} \\ \\ \text{CH.O(C}^1\text{H}^3\text{O)} \\ \\ \text{CH.O(C}^1\text{H}^3\text{O)} \\ \\ \text{CO} \end{array} \text{Az(CH}^3\text{)}$	$[\alpha]_D + 183^\circ, 9$ $+ 185^\circ, 7$ (composé α) $[\alpha]_D + 188^\circ, 8$ $+ 189^\circ, 8$ (composé β)	Acét. éthyl. ($p = 7,93$) Id. ($p = 15,83$) Id. ($p = 7,93$) Id. ($p = 15,84$)	Id., p. 2718.

d.-Tartrique (acide).

1° DISSOLUTIONS AQUEUSES.

$$t = 24^{\circ}\text{C.} \quad p = 5 \text{ à } 50.$$

RAIES.	$[\alpha]_{\lambda}^{24}$.
C.....	+ [12,194 — 0,09446 <i>p</i>]
D.....	+ [14,980 — 0,13030 <i>p</i>]
E.....	+ [17,667 — 0,17514 <i>p</i>]
<i>b</i> ₂	+ [18,315 — 0,19147 <i>p</i>]
F.....	+ [10,379 — 0,23977 <i>p</i>]
<i>e</i>	+ [21,780 — 0,31437 <i>p</i>]

ARNDTSEN [*Ann. de Ch. et Phys.* (3^e s.), t. LIV, p. 412; 1858].Raie D ($t = 0^{\circ}$ à 100°) ($p = 10$ à 40).

TEMPERAT.	$p = 10$.	$p = 20$.	$p = 40$.
0°.....	+ 9,95	+ 8,66	+ 5,53
10.....	+10,94	+ 9,96	+ 7,49
20.....	+12,25	+11,57	+ 8,32
30.....	+13,93	+12,49	+ 9,62
40.....	+15,68	+13,65	+11,03
50.....	+17,11	+15,01	+12,27
60.....	+18,31	+16,18	+12,63
70.....	+19,42	+17,16	+13,38
80.....	+20,72	+18,40	+14,27
90.....	+22,22	+19,99	+15,91
100.....	+23,79	+21,48	+17,66

KRECKE (*Arch. néerl.*, t. VII, p. 97; 1872).

$$[\alpha]_D^{20} + [15,06 - 0,131 c] \quad (c = 0,5 \text{ à } 15)$$

LANDOLT (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. VI, p. 1073; 1873).

$$\left. \begin{array}{l} [\alpha]_D^{15} + [14,90 - 0,14 c] \\ [\alpha]_D^{22,5} + [15,22 - 0,14 c] \end{array} \right\} c = 5 \text{ à } 15.$$

HESSE (*Lieb. Ann.*, t. CLXVI, p. 120; 1875).

Raie D ($t = 10^\circ$ à 30°) ($p = 20$ à 50).

TEMPÉRAT.	$[\alpha]_D$.
10°	$+ [14,154 - 0,1644p]$
15	$+ [14,615 - 0,1588p]$
20	$+ [15,050 - 0,1535p]$
25	$+ [15,429 - 0,1480p]$
30	$+ [15,784 - 0,1429p]$

THOMSEN (*J. f. prakt. Ch.* (2^e s.), t. XXXII, p. 211; 1885).

p .	$[\alpha]_D^{20}$.
0,347	$+16,28$
0,577	$+15,58$
1,26	$+14,65$
2,23	$+14,47$
3,09	$+14,27$
4,72	$+14,20$

PRIBRAM (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XX, p. 1846; 1887).

RAIES.	$p = 31.$	$p = 50.$			
	($t = 15^\circ$).	($t = 16^\circ$).	($t = 60^\circ$).	($t = 75^\circ$).	
C.....	$+ 6,60$	$+ 5,96$	"	"	
D.....	$+ 9,84$	$+ 6,57$	$+ 11,50$	$+ 15,38$	
Tl.....	$+ 10,65$	$+ 6,62$	$+ 12,93$	"	
F.....	$+ 10,79$	$+ 5,59$	$+ 14,13$	$+ 19,53$	
Sr = 461..	$+ 10,06$	$+ 3,11$	$+ 14,08$	"	
Hγ.....	$+ 8,58$	$+ 1,68$	$+ 12,44$	"	
Rb = 420..	$+ 7,16$	"	"	"	

SEYFFART (*Wied. Ann.*, t. XLI, p. 134; 1890).

$[\alpha]_D^{20} + [17,195 - 1,735p]$	($p = 0,2$ à $1,1$)
$+ [15,61 - 0,315p]$	($p = 1,2$ à $4,7$)
$+ [14,83 - 0,149p]$	($p = 4,7$ à 16)
$+ [14,85 - 0,144p]$	($p = 20$ à 35)
$+ [15,615 - 0,165p]$	($p = 36$ à 50)

PRIBRAM et GLÜCKSMANN (*Monatsh. f. Ch.*, t. XIX, p. 136; 1898).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

1143

RAIES.	$t = 20^{\circ}$.				
	$p = 10,06$.	$p = 20,92$.	$p = 30,08$.	$p = 38,58$.	$p = 48,83$.
C.....	+11",73	+10°,34	+ 9°,42	+ 8°,18	+ 6°,82
D.....	+13,44	+12,23	+10,89	+ 9,42	+ 7,62
E.....	+16,25	+13,82	+12,17	+10,46	+ 8,16
<i>b</i>	+16,72	+14,30	+12,72	+10,58	+ 8,14
F.....	+17,54	+14,62	+12,48	+10,19	+ 7,53

RAIES.	$p = 18,66$.				
	$t = 0^{\circ}$.	$t = 10^{\circ}$.	$t = 20^{\circ}$.	$t = 30^{\circ}$.	$t = 50^{\circ}$.
C.....	+ 8°,90	+10°,04	+10°,06 ⁽¹⁾	+11°,43	+12°,70
D.....	+ 9,77	+11,49	+12,57	+13,26	+14,81
E.....	+11,70	+12,95	+14,22	+15,60	+17,69
<i>b</i>	+11,33	+13,16	+14,66	+16,00	+18,17
F.....	+10,70	+12,99	+14,72	+16,31	+19,02

⁽¹⁾ Faute d'impression probable. Lire 10,66.

RAIES.	$p = 41,18$.				
	$t = 0^{\circ}$.	$t = 10^{\circ}$.	$t = 20^{\circ}$.	$t = 30^{\circ}$.	$t = 50^{\circ}$.
C.....	+ 5°,75	+ 6°,80	+7°,75	+ 8°,73	+10°,41
D.....	+ 6,05	+ 7,50	+8,86	+10,04	+12,14
E.....	+ 5,98	+ 7,80	+9,687	+11,36	+14,10
<i>b</i>	+ 5,75	+ 7,75	+9,689	+11,53	+14,41
F.....	+ 4,14	+ 7,11	+9,37	+11,32	+14,85

WENDELL (*Wied. Ann.*, t. LXVI, p. 1152; 1898).

2° DISSOLUTIONS DANS L'ALCOOL ÉTHYLIQUE.

Alcool absolu ($p = 18,06$).

RAIES.	$[\alpha]^{21,5}$.
C.....	+3°,99
D.....	+4,69
E.....	+3,53
<i>b</i> ₂	+3,37
F.....	+1,20
<i>e</i>	-4,975

ARNDTSEN (*loc. cit.*, p. 415).

Alcool absolu.

$$[\alpha]_D^{20} + 3^{\circ},79 \quad (c = 5) \quad (2),$$

$$[\alpha]_D^{20} + 4^{\circ},21 \quad (c = 9,79) \quad (1).$$

PŘIBRAM (*Monatsh. f. Ch.*, t. IX, p. 485; 1888 (1)).

Id. (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXII, p. 6; 1889 (2)).

Alcool 97 % ($c = 1,8$ à $16,3$).

$$[\alpha]_D + [4,33 - 0,06805c + 0,0018253c^2].$$

HAMMERSCHMIDT (*Inaug. Dissert.* Berlin; 1889).

Alcool 99 % ($c = 0,95$).

$$[\alpha]_D + 5^{\circ},5.$$

FAYOLLAT (*C. R.*, t. CXVII, p. 632; 1893).

3° DISSOLVANTS NEUTRES.

	$[\alpha]_D$.	c .
Alcool méthylique.....	+2°,18	7,7
Id.	+1,39	15,4
Acétone (anhydre).....	+0,71	18,4
Acétone et éther.....	-0,95	8,37

LANDOLT (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIII, p. 2331; 1880).

	$[\alpha]_D^{20}$.	c .	
Eau et a vol. %.			
Acétone ($a = 0$ à 75).....	+ [14,405 — 0,149 a]	4,866	
Id. ($a = 0$ à 50).....	+ [13,76 — 0,144 a]	9,389	
Id. ($a = 0$ à 50).....	+ [12,44 — 0,129 a]	18,786	
Alc. méthylique ($a = 0$ à 50)..	+ [13,12 — 0,0356 a — 0,000557 a^2]	10,0	
Alc. éthylique ($a = 0$ à 50)..	+ [13,12 — 0,0705 a — 0,000886 a^2]		
Alc. <i>n</i> -propylique. ($a = 0$ à 50)..	+ [13,12 — 0,1215 a — 0,001026 a^2]		
Vol. égaux :	Alcool méthylique.....	$[\alpha]_D^{20} + 9,99$	$c = 9,935$.
	Alcool éthylique.....	+ 7,18	
	Alcool allylique.....	+ 6,22	
	Alcool <i>n</i> -propylique.....	+ 5,06	
	Alcool <i>i</i> -propylique.....	+ 5,08	
Id.	Alcool <i>i</i> -butylique.....	+ 2,29	$c = 5$.
	Triméthylecarbinol.....	+ 2,61	
	Alcool octylique.....	— 0,72	
Eau.....	$[\alpha]_D^{20} + 14,02$	$c = 5$.	
Acétone.....	+ 0,09		
Vol. égaux :	Eau.....		+ 6,34
	Acétate éthylique.....		— 1,39
Acétone et	Acétate butylique.....		— 1,68

PŘIBRAM (*Monatsh. f. Ch.*, t. IX, p. 485; 1888).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1145

Alcool éthylique.....	$[\alpha]_D^{20} + 3,79$	$c = 5.$
Benzène.....	— 4,11	
Toluène.....	— 6,19	
Xylène.....	— 6,52	
Vol. égaux : Cymène.....	— 7,91	
Alcool et Nitrobenzène.....	+ 3,17	
Nitrotoluène.....	— 0,69	
Chlorotoluène.....	— 8,09	$c = 10.$
Bromure d'éthyle.....	— 3,62	
Nitroéthane.....	+ 3,09	
Eau.....	$[\alpha]_D^{20} + 13,12$	$c = 10.$
Eau + 4 vol. % aniline.....	+ 23,21	
Eau + 4 vol. % pyridine.....	+ 24,85	
Eau + 50 vol. % pyridine.....	+ 50,28	$c = 4,866.$
Eau.....	$[\alpha]_D^{20} + 14,405$	
Eau et 25 vol. % pyridine.....	+ 45,89	
Id. 50 id.	+ 48,95	
Id. 55 id.	+ 49,48	
Id. 60 id.	+ 48,36	
Id. 75 id.	+ 41,78	
Pyridine.....	+ 18,96	

Eau et a^r urée pour 100^r du mélange.

$$[\alpha]_D^{20} = + [13,75 + 0,2743a + 0,001232a^2],$$

$$(c = 9,389), \quad (a = 0 \text{ à } 16).$$

PHIBRAM (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXII, p. 6; 1889).

4° DISSOLVANTS ACIDES.

Acide chlorhydrique fumant.....	$[\alpha]_D^{15} + 4,2$	$(c = 5)$
Eau et n mol. HCl ($n = 4 \text{ à } 8$).....	$[\alpha]_D^{15} + [12,8 - 1,2n]$	$(c = 15)$

HESSE (*Lieb. Ann.*, t. CLXVI, p. 120; 1875).

Dans l'eau, n mol. acide pour 1 mol. acide tartrique [$t = 25^\circ$].

ACIDES.	n.	DISSOLUTIONS		p.
		récentes.	chauffées à 100°.	
"	0	+13,12	"	14,29
Acide sulfurique.....	2	+10,56	"	12,04
Id.	4	+ 8,27	"	10,40
Id.	6	+ 6,21	+ 6,13	9,16
Id.	16,8	+ 2,35	"	6,31
Acide azotique.....	6	+ 5,47	+ 4,89	13,48
Acide chlorhydrique.....	6	+ 7,01	+ 6,20	13,80
Acide acétique.....	6	+10,01	+ 9,29	13,51

$$\text{Acide acétique à } 99,3 \text{ \%} \dots \left| \begin{array}{l} [\alpha]_D^{20} + 3,94 \\ + 7,02 \end{array} \right| \begin{array}{l} p = 2,16 \\ p = 9,42 \end{array}$$

LANDOLT (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XIII, p. 331; 1880).

Dans l'eau, A° acide pour 100^{es} du mélange.

	$[\alpha]_D^{15}$	$[\alpha]_D^{20}$	$[\alpha]_D^{25}$	p	A
Acide sulfurique. $SO^3H^2 + 2H^2O$	+10,67	+11,28	+11,73	12,44	12,87
	+ 9,32	+ 9,84	+10,34	22,20	11,40
	+ 8,14	+ 8,65	+ 9,29	16,21	25,64
	+ 6,32	+ 6,97	+ 7,63	32,29	17,10
Acide acétique. $C^2H^4O^2$	+10,56	+11,07	+11,68	8,33	17,01
	+10,62	+11,15	+11,67	16,66	8,51
	+ 9,69	+10,32	+10,85	14,99	15,31
	+ 7,03	+ 7,70	+ 8,37	16,66	34,03
	+ 6,85	+ 7,54	+ 8,16	33,33	17,02
	+ 7,03	+ 7,73	+ 8,30	25,0	25,52
Acide citrique. $C^6H^8O^7$	+10,32	+10,84	+11,43	8,33	16,67
	+10,63	+11,17	+11,69	16,67	8,33
	+ 9,64	+10,22	+10,85	14,98	14,98
	+ 6,74	+ 7,55	+ 8,12	16,66	33,34
	+ 6,70	+ 7,38	+ 8,07	33,33	16,67
	+ 6,77	+ 7,47	+ 8,11	25,0	25,0

D'après l'auteur, le pouvoir rotatoire est donné par les mêmes formules que pour l'eau pure, en y remplaçant p par $p + A$.

$$[\alpha]_D^{15} = + [14,615 - 0,1588(p + A)],$$

$$[\alpha]_D^{20} = + [15,050 - 0,1535(p + A)],$$

$$[\alpha]_D^{25} = + [15,429 - 0,1480(p + A)],$$

THOMSEN [*J. f. prakt. Ch.* (2^e s.), t. XXXII, p. 211; 1885].

	$[\alpha]_D^{20}$	c
Eau et α vol. %.		
Acide formique ($\alpha = 0$ à 50).....	+ [13,02 — 0,107 α]	9,935
Acide acétique ($\alpha = 0$ à 60).....	+ [13,02 — 0,128 α]	9,935
Acide propionique ($\alpha = 0$ à 40)....	+ [12,92 — 0,145 α]	9,925
Vol. égaux :		
Eau et { Acide formique	$[\alpha]_D^{20} + 7,35$	$c = 9,935$.
	+ 6,53	
	+ 6,36	
	+ 6,11	
50 ^{es} acide dans		
100 ^{es} mélange. { Acide acétique	$[\alpha]_D^{20} + 7,16$	$c = 10$.
	+ 5,54	
	+ 4,73	
	+ 3,81	

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1147

Eau (admis) + 13,12 ($c = 10$).

Eau et 10 ⁶ % de	Acide acétique.....	$[\alpha]_D^{20} + 11,91$
	Acide amidacétique.....	+ 23,18
	Acide propionique..	+ 11,49
	Acide amidopropionique....	+ 21,52

PRIBRAM (*Monatsh. f. Ch.*, t. IX, p. 485; 1888).

5° ACTION DES SELS DISSOUS.

Eau..... $[\alpha]_D^{20} + 13^{\circ},03$ ($c = 15$)Eau + 8⁶ Na Cl dans 100^{cc}. $[\alpha]_D^{20} + 6^{\circ},16$ ($c = 15$)LONA [*Amer. J. of Sc.* (3^e s.), t. XXXVI, p. 352; 1888].*Solutions aqueuses (n mol. sel pour 1 mol. acide tartrique).*

t.	c.	SEL.	n.	MAXIMUM de $[\alpha]_D$.	
17"	2,5	Molybdate acide d'ammonium. $\text{Mo}^3\text{O}^{21}(\text{AzH}^4)^6$	0 $\frac{1}{3}$	+ 13 ^o ,5 + 781 ^o	GERNEZ (<i>C. R.</i> , t. CV, p. 803; 1887, et t. CVIII, p. 943; 1889).
17"	Id.	Molybdate de sodium. MoO^4Na^2	0 1	+ 13 ^o ,5 + 517 ^o	<i>Id.</i> (t. CIV, p. 785; 1887, et t. CVIII, p. 943; 1889).
16"	Id.	Molybdate de lithium. MoO^4Li^2	0 1	+ 14 ^o ,0 + 484 ^o	<i>Id.</i> (t. CVIII, p. 943; 1889).
16"	Id.	Molybdate de magnésium. MoO^4Mg	0 1	+ 14 ^o ,0 + 523 ^o	<i>Id.</i>
16"	Id.	Tungstate de potassium. TuO^4K^2	0 1	+ 14 ^o ,0 + 327 ^o	<i>Id.</i> (t. CVI, p. 1528; 1888).
16"	Id.	Tungstate de sodium. TuO^4Na^2	0 1	+ 14 ^o ,0 + 278 ^o	<i>Id.</i>

Eau avec potasse et azotate d'uranyle.

MOLECULES.			$[\alpha]_D$. $c = 0,75$.
$\text{C}^4\text{H}^4\text{O}^4$.	KOH.	$(\text{AzO}^2)^2\text{UO}^2$.	
1	0	0	+ 14,7
1	4	0	+ 46
1	0	4	+ 40
1	2	0,8	+ 240
1	2	4	+ 182
1	4	1,25	+ 265
1	4	4	+ 303
1	4	8	+ 223
1	6	4	+ 231

Alcool avec potasse et azotate d'uranye.

MOLECULES.			$[\alpha]_D$. $c=0,75$.
$C^4H^4O^4$.	KOH.	$(AsO^3)^3UO^3$.	
1	0	0	+ 6°,6
1	0	4	+ 62°,6
1	2	4	+ 113°,4
1	4	4	+ 173°,3

WALDEN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXX, pp. 2889 et 2894; 1897).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> -Tartrique (acide). $C^4H^4O^6$	Identique, sauf le signe.		PASTEUR [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXVIII, p. 74; 1850].
tartrique (acide Diacétyl-) $C^8H^{10}O^8 = COOH$ $CH.O.COCH^3$ $CH.O.COCH^3$ $COOH$	$[\alpha]_D^{22} - 19^\circ, 32$ — 20°, 07 — 21°, 33 — 21°, 50 — 22°, 16 — 22°, 48 — 23°, 04 $[\alpha]_D^{22} - 21^\circ, 52$ + 23°, 14 — 23°, 63 $[\alpha]_D^{22} - 23^\circ, 74$	Eau ($c = 3,76$) Id. ($c = 4,71$) Id. ($c = 7,35$) Id. ($c = 9,19$) Id. ($c = 11,49$) Id. ($c = 14,36$) Id. ($c = 17,95$) Alc. éthyl. ($c = 3,27$) Id. ($c = 4,91$) Id. ($c = 7,37$) Alc. méthyl. ($c = 4,68$)	PICTET [<i>Arch. de Genève</i> (3 ^e pér.), t. VII, p. 82; 1882].
-tartrique (acide Dibenzoyl-). $C^{18}H^{14}O^8 = C^4H^4(C^2H^3O)^2O^6$	$[\alpha]_D^{15} - 117^\circ, 68$ $[\alpha]_D^{17} - 116^\circ, 47$ $[\alpha]_D^{19} - 122^\circ, 14$	Alc. éthyl. ($c = 4,75$) Id. ($c = 8,51$) Alc. méthyl. ($c = 4,62$)	<i>Id.</i>
-tartrique (acide Éthyl-). $C^6H^{10}O^6 = COOC^2H^5$ $CH(OH)$ $CH(OH)$ $COOH$	$[\alpha]_D + 21^\circ, 8$ + 7°, 1	Eau ($c = 2,25$) Alcool ($c = 1,13$)	FAYOLLAT (<i>C. R.</i> , t. CXVII, p. 632; 1893).
-tartrique (acide Méthyl-). $C^5H^4O^6 = C^4H^3(CH^3)O^6$	$[\alpha]_D + 18^\circ, 1$ + 3°, 2	Eau ($c = 2,07$) Alcool ($c = 1,07$)	<i>Id.</i>

Eau avec potasse et azotate d'uranyle.

MOLECULES.			$[\alpha]_D$. $c=0,965$.
$C^4H^4O^4$.	KOH.	$(AzO^3)^2UO^3$.	
1	0	0	+ 18°
1	3,3	0	+ 32
1	0	3,3	+ 23
1	1,6	3,3	+104
1	3,3	3,3	+232
1	3,3	6,7	+175
1	5	3,3	+209

WALDEN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXX, p. 1891; 1897).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-tartrique (anhydride Diacétyl-). $C^4H^4O^7 = CO - \begin{array}{c} \\ CH.O(C^2H^3O) \\ \\ CH.O(C^2H^3O) \\ \\ CO \end{array}$	$[\alpha]_D + 63^{\circ},08$ $+ 58^{\circ},69$ $[\alpha]_D^{25} + 62^{\circ},04$ $[\alpha]_D^{26} + 59^{\circ},70$	Benzène ($c = 1,045$) Id. ($c = 2,09$) Acétone ($c = 4,40$) Id. ($c = 11,66$)	PICTET (<i>loc. cit.</i>).
-tartrique (anhydride Dibenzoyl-). $C^{16}H^{12}O^7 = C^4H^2(C^2H^3O)^2O^5$	$[\alpha]_D^{18} + 143^{\circ},22$ $+ 142^{\circ},94$	Acétone ($c = 1,57$) Id. ($c = 4,64$)	<i>Id.</i>
-tartrique (anhydride Dicinnamyl-). $C^{22}H^{18}O^7 = C^4H^2(C^2H^3O)^2O^5$	$[\alpha]_D^{15} + 203^{\circ},2$ $+ 232^{\circ},8$	Acétone ($c = 3,06$) Chlorof. ($c = 1,39$)	FREUNDLER [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. III, p. 487; 1891].
-tartrique (anhydride Diphénylacétyl-). $C^{20}H^{16}O^7 = C^4H^2(C^6H^5.CH^2.CO)^2O^5$	$[\alpha]_D + 57^{\circ},6$ $+ 60^{\circ},8$ $+ 76^{\circ},0$ $- 2^{\circ},2$ $- 7^{\circ},1$	Acétone ($c = 2,30$) Id. ($c = 3,35$) Chlorof. ($c = 1,61$) Alc. absolu ($c = 2,26$) Alc. étendu ($c = 1,59$)	<i>Id.</i> , p. 485.
-tartrique (anhydride Diphénylpropionyl-). $C^{22}H^{20}O^7 = C^4H^2(C^6H^5.CH^2.CH^2.CO)^2O^5$	$[\alpha]_D + 38^{\circ},2$	Acétone ($c = 3,17$)	<i>Id.</i> , p. 486.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrodiamide. $C^4H^8Az^2O^1 = COAzH^2$ CH.OH CH.OH COAzH ²	$[\alpha]_J + 133^{\circ},9$ (de l'ac. dr.) $[\alpha]_J^1 - 134^{\circ},15$ (de l'ac. g.)	Eau Id. ($p = 1,365$)	PASTEUR [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXXVIII, p. 466; 1853].
	$[\alpha]_D + 108^{\circ},0$ + $109^{\circ},4$ + $109^{\circ},2$ + $108^{\circ},5$	Eau ($c = 1$) Id. ($c = 2,5$) Id. ($c = 5$) Eau saturée d'ac. bor. ($c = 1$)	WALDEN (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XVII, p. 596; 1895).
Taurocholate de sodium. $C^{26}H^{14}NaAzSO^1$	$[\alpha]_D + 21^{\circ},5$ $[\alpha]_F + 34^{\circ},0$ $[\alpha]_D + 24^{\circ},5$ $[\alpha]_F + 39^{\circ},0$	Eau [$c = 9$ (sans infl.)] Alcool (id.)	HOPPE-SEYLER [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (1 ^{re} s.), t. LXXXIX, p. 25; 1863].
Tautocinchonine. $C^{19}H^{22}AzO^2$	$[\alpha]_D^{20} + 209^{\circ},42$	1 vol. alc., 2 vol. chlorof. ($c = 3$)	CORDIER VON LÖWENHAUPT (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XIX, p. 461; 1898).
Térébangelène (α). $C^{10}H^{16}$	$[\alpha]_D + 15^{\circ},2$	Pur. $d^0 = 0,833$	NAUDIN [<i>Bull. Soc. chim.</i> , (2 ^e s.), t. XXXVII, p. 109; 1882].
Id. (β).	$[\alpha]_D + 3^{\circ},2$	Pur. $d^0 = 0,870$	Id. (<i>id.</i> , t. XXXIX, p. 407; 1883).
l.-Térébenthène. $C^{10}H^{16}$ [de l'essence française, de <i>Pinus maritima</i>]	$[\alpha]_D^{10} - 40^{\circ},30$ $[\alpha]_D^{20} - 43^{\circ},40$ $[\alpha]_D - 41^{\circ},81$ - $37^{\circ},38$ - $45^{\circ},81$	Pur. $d^{10} = 0,8685$ Pur. $d^{20} = 0,8587$ Pur. $d = 0,860$ Sulf. de carb. ($p = 4$) Alc. abs. ($p = 5$)	RIDAN [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. VI, p. 15; 1875]. FLAWITSKY (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XII, p. 2357; 1879). AIGNAN [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (7 ^e s.), t. I, p. 440; 1894].
d.-Térébenthène. $C^{10}H^{16}$ [de l'ess. suédoise ou russe, de <i>Pinus sylvestris</i>]	$[\alpha]_D^{16} + 36^{\circ},3$ $[\alpha]_D^{20} + 32^{\circ},0$	Pur. $d^{16} = 0,8681$ Pur. $d_4^{20} = 0,8600$	ATTERBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. X, p. 1202; 1877). [Tilden (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XXXIII; 1878).] FLAWITSKY (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, p. 1956; 1887).
[des aiguilles de <i>Pinus cembra</i>]	$[\alpha]_D^{20} + 45^{\circ},04$	Pur. $d_4^{20} = 0,8601$	Id. [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XLV, p. 117; 1892].

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1151

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
[de l'essence d' <i>Eucalyptus globulus</i>]	$[\alpha]_D + 40^\circ$	Pur. $d^0 = 0,88$	VOIRY (C. R., t. CVI, p. 1420; 1888).
	$[\alpha]_D^{15} + 39^\circ$	Pur. $d^0 = 0,870$	BOUCHARDAT et TARDY [Bull. Soc. chim. (3 ^e s.), t. XIII, p. 766; 1895].
[de l'essence américaine, de <i>Pinus australis</i>] (Australène)	$[\alpha]_J + 21^\circ,5$		BERTHELOT (C. R., t. LV, p. 496; 1862).
	$[\alpha]_D + 13^\circ,95$	Pur. $d = 0,864$	PESCI (Gazz. chim. ital., t. XVIII, p. 219; 1888).
	$[\alpha]_D^{20} + 22^\circ,85$	Pur. $d^{20} = 0,861$	BARBIER et HILT (C. R., t. CVIII, p. 519; 1889).
-térébenthène (Iso-) (α). $C^{10}H^{16}$ de l'australène	$[\alpha]_{\text{rouge}}^{22} - 10''$	Pur. $d^{20} = 0,8432$	BERTHELOT [Ann. de Ch. et Phys. (3 ^e s.), t. XXXIX, p. 16; 1853].
	$[\alpha]_D^{20} - 8^\circ,38$	Pur. $d^{20} = 0,8422$	BARBIER et HILT (C. R., t. CVIII, p. 519; 1889).
Id. (β). du L.-térébenthène	$[\alpha]_D^{20} - 9^\circ,45$	Pur. $d^{20} = 0,843$	RIBAN [Ann. de Ch. et Phys. (5 ^e s.), t. VI, p. 218; 1875].
L.-Térébenthène (bromhydrate de). ($C^{10}H^{16}$)H Br	$[\alpha]_J - 22^\circ,8$	Alcool	BERTHELOT (C. R., t. LV, p. 496; 1862).
	$[\alpha]_D - 27^\circ,80$		PESCI (Gazz. chim. ital., t. XVIII, p. 219; 1888).
	$[\alpha]_D - 24^\circ,6$		WALLACH et CONRADY (Lieb. Ann., t. CCLII, p. 156; 1889).
d.-Térébenthène (bromhydrate de).	$[\alpha] 0^\circ$		PESCI (loc. cit.). WALLACH et CONRADY (loc. cit.).
L.-Térébenthène (chlorhydrate de). ($C^{10}H^{16}$)H Cl [solide]	$[\alpha]_{\text{rouge}}^{20} - 23^\circ,9$	1 vol. alc., 2 vol. éther ($c = 33,35$)	BERTHELOT [Ann. de Ch. et Phys. (3 ^e s.), t. XL, p. 14; 1854].
	$[\alpha]_D - 30^\circ,69$		PESCI (loc. cit.).
	$[\alpha]_D - 26^\circ,3$		WALLACH et CONRADY (loc. cit.).
Id. [liquide]	$[\alpha]_D - 6^\circ,85$	Pur. $d^0 = 1,016$	BARBIER (C. R., t. XCVI, p. 1066; 1883).
Id. [id.]	$[\alpha]_D - 29^\circ$	Pur. $d^0 = 1,017$	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Térébenthène (chlorhydrate de). (C ¹⁰ H ¹⁶)HCl [solide] de <i>Pinus cembra</i>	[α] _D ¹⁴ + 31°, 23 + 30°, 96	Alcool ($p = 12,24$) Id. ($p = 28,7$)	FLAWITSKY [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XLV, p. 117; 1892].
Id. de l'australène.	[α] _{rouge} ¹⁸ + 9°, 0 [α] ± 0°		BERTHELOT (<i>loc. cit.</i> , p. 34). PESCI (<i>loc. cit.</i>).
-térébenthène α. (chlorhydrate d'Iso-). (C ¹⁰ H ¹⁶)HCl [solide]	[α] _{rouge} - 11°, 2	1 vol. alc., 2 vol. éther ($c = 28,6$)	BERTHELOT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. XXXIX, p. 18; 1853].
-térébenthène β. (chlorhydrate d'Iso-). (C ¹⁰ H ¹⁶)HCl [liquide]	[α] _D - 0°, 47	Pur. $d_4^{20} = 0,9927$	RIBAN [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. VI, p. 223; 1875].
-térébenthène (chlorhydrate de Monoamido-). Voir Amidotérébenthène....			
d.-Térébenthène (dibromure de). C ¹⁰ H ¹⁶ Br ² (du <i>Pinus cembra</i>)	[α] _D ¹² + 30°, 5	Pur. $d_4^{12} = 1,5813$	FLAWITSKY (<i>loc. cit.</i>).
l.-Térébenthène (hydrate de). C ¹⁰ H ¹⁸ O (de l'essence française)	[α] _D ¹⁸ - 56°, 2	Pur. $d_4^{18} = 0,9201$	FLAWITSKY (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XII, p. 2355; 1879).
d.-Térébenthène (hydrate de). C ¹⁰ H ¹⁸ O (de l'essence russe)	[α] _D ^{19,5} + 48°, 4	Pur. $d_4^{19,5} = 0,9189$	Id. (<i>Id.</i> , t. XX, p. 1939; 1887).
d.-Térébenthène mononitré. C ¹⁰ H ¹⁵ (AzO ²) (de l'australène)	[α] _D + 2°, 98	Pur. $d = 1,0499$	PESCI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XVIII, p. 219; 1888).

Térébenthène (tétra-). Voir Tétratérebenthène.

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1153

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Férébenthine (essence de). essence française, de <i>Pinus maritima</i>)	$t = 0^\circ$ [α] _D — 28°, 49 » _D — 36°, 61 » _E — 46°, 29 » _F — 55°, 00 » _C — 71°, 01 $d^{160} = 0,8779$	$t = 160^\circ$ [α] _D — 27°, 98 » _D — 35°, 90 » _E — 45°, 30 » _F — 53°, 88 » _C — 69°, 66 $d^{160} = 0,7472$	GERNEZ [<i>Ann. Éc. norm. sup.</i> (1 ^{re} s.), t. I, p. 25; 1864]. [Wiedemann (<i>Pogg. Ann.</i> , t. LXXXII, 1851).]
	[α] _D ²⁰ — 37°, 01 Pur. $d^{20} = 0,8629$ [α] _D ²⁰ — [36,97 + 0,0048 q + 0,000133 q^2] Alcool ($q = 10$ à 90) — [36,97 + 0,0215 q + 0,000067 q^2] Benzène (id.) — [36,89 + 0,0246 q + 0,000137 q^2] Ac. acétique (id.)		LANDOLT (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXXIX, p. 311; 1877).
	[α] _D ²⁰ — 29°, 74 » _D — 37°, 42 » _E — 46°, 90 » _B — 48°, 64 » _F — 55°, 21	Pur. $d^{20}_D = 0,8614$	WENDELL (<i>Wied. Ann.</i> , t. LXVI, p. 1159; 1898).
L (ess. américaine, de <i>Pinus australis</i>)	[α] _D ²¹ + 14°, 15 Pur. $d^{21} = 0,9108$ [α] _D ²² + [14,17 + 0,0118 q] Alcool ($q = 27$ à 78)		LANDOLT (<i>loc. cit.</i>).
	[α] _D ²⁰ + 15°, 345 » _D + 19°, 535 » _E + 25°, 59 » _B + 26°, 61 » _F + 30°, 915	Pur. $d^{20}_D = 0,8584$	WENDELL (<i>loc. cit.</i>).
Id. (ess. russe, de <i>Pinus sylvestris</i>)	[α] _D ²⁰ + 34°, 81 Pur. $d^{20}_D = 0,8648$ [α] _D ²⁰ + [34,85 — $\frac{0,3911 q}{q - 120,27}$] Alcool ($q = 10$ à 90) [α] _D ²⁰ + [34,89 — 0,00175 q + 0,000335 q^2] Acide acétique ($q = 10$ à 90) [α] _D ²⁰ + $\frac{35,12 - 0,2218 v}{1 - 0,0062 v}$ (1) v vol. ac. acét.; (100 — v) alcool ($p = 50$) [α] _D ²⁰ + [35,78 + 0,0150 v — 0,0000386 v^2] (1) Id. ($p = 20$)		RIMBACH (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. IX, p. 702; 1892). (1) Formules calculées d'a- près les nombres de l'auteur.

NOM ET FORMULE.	POLVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-----------------	----------------------------------	-----------------------	---------------

Térécamphène. Voir **Camphène**.

Terpène. $C^{10}H^{16}$ (de l'essence de carotte)	$[\alpha]_D^{25} + 37^{\circ},9$	Pur. $d^{25} = 0,8525$	LANDSBERG (<i>Arch. d. Pharm.</i> t. CCXXVIII, p. 85; 1890).
(de l'essence de citron) (voir Limonène)	$[\alpha]_D^{20} + 92^{\circ},3$	Pur. $d^{20} = 0,8843$	FLAWITSKY [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XXXV, p. 171; 1881].
	$[\alpha]_D^{16} + 64^{\circ},82$	Pur. $d^{16} = 0,8867$	OLIVERI (<i>Gazz. chim. ital.</i> , t. XXI, p. 318; 1891).
	$[\alpha]_D + 76^{\circ},75$	Pur. $d^{16} = 0,899$	
(de l'essence de cumin)	$[\alpha]_D^{20} + 29^{\circ},46$	Pur. $d^{20} = 0,8604$	WOLPIAN (<i>Pharm. Zeit. Russl.</i> , t. XXXV, p. 145; 1896).
(de l'ess. de menthe poivrée)	$[\alpha]_D^{20} - 41^{\circ},09$	Pur. $d^{20} = 0,8571$	ANDRES et ANDREEV (<i>J. Soc. phys.-chim. russe</i> , t. XXIII, p. 26; 1891).
(de l'essence de thuya)	$[\alpha]_D^{15} + 36^{\circ},7$	Pur. $d^{15} = 0,852$	JAHR (<i>Arch. d. Pharm.</i> (3 ^e s.), t. XXI, p. 748; 1883).
(du goudron de pin)	$[\alpha]_D - 19^{\circ},1$	Pur. $d^{20} = 0,866$	RENARD (<i>C. R.</i> , t. CXIX, p. 165; 1894).
(du menthol)	$[\alpha]_D + 5^{\circ},2$	Pur. $d^{16} = 0,8178$	ATKINSON et YOSHIDA (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. XLI, p. 49; 1882).
Terpène (iso-). $C^{10}H^{16}$ (dérivé de l'ess. française)	$[\alpha]_D^{20} - 61^{\circ},0$	Pur. $d^{20} = 0,8486$	FLAWITSKY (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XII, p. 2355; 1879).
Id. (dérivé de l'ess. russe)	$[\alpha]_D^{20} + 57^{\circ},6$	Pur. $d^{20} = 0,8480$	Id. (<i>Id.</i> , t. XX, p. 1961; 1887).
Id. (dérivé de la résine de sapin)	$[\alpha]_D^{14} - 47^{\circ},5$	Pur. $d^{14} = 0,8569$	KURILOFF [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. XLV, p. 131; 1892].
Terpène (dibromure de). $C^{10}H^{16}Br^2$ (de l'ess. de cumin)	$[\alpha]_D^{15} + 7^{\circ},04$	Pur. $d^{15} = 1,1242$	WOLPIAN (<i>Pharm. Zeits. Russl.</i> , t. XXXV, p. 145; 1896).
Terpène (nitrosochlorure de). ($C^{10}H^{16}$)AzOCl (de l'ess. de menthe poivrée)	$[\alpha]_D - 205^{\circ},3$	Chlorof. ($c = 0,546$)	ANDRES et ANDREEV (<i>J. Soc. phys.-chim. russe</i> , t. XXIII, p. 26; 1891).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1155

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Terpène (tétrabromure de). $C^{10}H^{16}Br^4$	$[\alpha]_D - 18^\circ, 71$		<i>Id.</i>
Terpilène. $C^{10}H^{16}$	$[\alpha]_D - 62^\circ, 15$	Pur. $d^{20} = 0,86$	BOUCHARDAT et LAFONT (<i>C. R.</i> , t. CII, p. 320; 1886).
Terpilène (acétate de). $C^{10}H^{16}(C^2H^3O^2)$	$[\alpha]_D^{15} - 58^\circ, 4$	Pur. $d^{20} = 0,9827$	<i>Id.</i>
Terpilène (formiate de). $C^{10}H^{16}(CH^2O^2)$ (de l'essence française)	$[\alpha]_D - 69^\circ, 42$	Pur. $d^{20} = 0,9986$	LAFONT [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XLIX, p. 328; 1888].
(de l'essence américaine)	$[\alpha]_D + 16^\circ, 55$	Pur. $d^{20} = 0,9989$	
Terpilénol. $C^{10}H^{18}O$ (de l'acétate <i>g.</i>)	$[\alpha]_D - 64^\circ, 3$	Pur. $d^{20} = 0,961$	BOUCHARDAT et LAFONT (<i>C. R.</i> , t. CII, p. 433; 1886).
(du formiate <i>g.</i>)	$[\alpha]_D - 80^\circ$	Pur. $d = 0,9530$	LAFONT (<i>loc. cit.</i>).
(du formiate <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D + 19^\circ, 08$	Pur.	
(du térébenthène <i>dr.</i> d' <i>Eucalyptus</i>)	$[\alpha]_D + 88^\circ$		BOUCHARDAT et TARDY [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 766; 1895].
(du <i>L.</i> -térébenthène)	$[\alpha]_D - 117^\circ, 5$		ERTSCHIKOWSKY (<i>J. Soc. phys.-chim. russe.</i> , t. XXVIII, p. 132; 1896).
Terpinol. Voir Térébenthène (hydrate de) et Terpilénol.			
Tétrahydronaphtylène-diamine (chlorhydrate de). (ac. 1.5) $C^{10}H^{14}Az^{2.2}HCl$	$[\alpha]_D^{15} - 7^\circ, 5$ (gauche)	Eau ($c = 3,96$)	BAMBERGER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIII, p. 292; 1890).
	$[\alpha]_D^{15} + 8^\circ, 15$ (droit)	Eau ($c = 2,44$)	
<i>l.</i>-Tétrahydropapavérine. $C^{20}H^{23}AzO^4$	$[\alpha]_D - 143^\circ, 4$ $- 149^\circ, 5$	Chloroforme ($c = 4,00$) <i>Id.</i> ($c = 4,37$)	POPE et PEACHEY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 899; 1898).
<i>d.</i> - <i>Id.</i>	$[\alpha]_D + 153^\circ, 7$ $+ 198^\circ, 3$	Chloroforme ($c = 4,34$) Ac. acétique ($c = 4,00$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
l. - Tétrahydropapavérine (d.-α.-bromocamphosul- fonate de). (C ²⁰ H ²⁸ AzO ⁴) C ¹⁰ H ¹¹ BrO.SO ³ H	[α] _D - 30°	Alc. absolu (c = 0,28)	Id.
d.-Tétrahydroquinaldine. C ¹⁰ H ¹³ Az = C ⁶ H ⁴ $\begin{cases} \text{CH}^2 \cdot \text{CH}^2 \\ \text{Az H} \cdot \text{CH}(\text{CH}^3) \end{cases}$	[α] _D ¹⁶ + 55°, 99	Pur. d ¹⁶ = 0,959	LADENBURG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 78; 1894).
Tétratérebenthène. C ¹⁰ H ¹⁴	[α] _D + 20° (app.)	Alc., 1 vol.; éther, 1 vol.	RIBAN [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. VI, p. 41; 1875].
Tewfikose. Voir Lactose.			
Thébaïne. C ¹⁹ H ²¹ AzO ³	[α] _D ^{21,5} - 216°, 4 [α] _D ²⁵ - 215°, 5 [α] _D ³⁵ - 218°, 6 [α] _D ^{21,5} - 229°, 5	Alcool 97 % (c = 1) Id. (c = 2) Id. (id.) Chloroforme (c = 5)	HERBE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLXXVI, p. 196; 1875).
Thébaïne (chlorhydrate de). (C ¹⁹ H ²¹ AzO ³) HCl + H ² O	[α] _D ¹⁵ - [168,32 - 2,33c] Eau (c = 2 à 4) [α] _D ^{15,5} - 163°, 25 - 158°, 64	Eau (c = 2) Eau + 10 HCl (id.)	Id., p. 197.
o.-Toluyicarvoxime. C ¹⁰ H ¹¹ AzO ² = C ¹⁰ H ¹⁴ .AzO.CO.C ⁶ H ⁴ .CH ³ (1) (2)	[α] _D ^{15,5} + 27°, 08	Chlorof. (p = 9,19)	GOLDSCHMIDT et FREUND (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XIV, p. 404; 1894).
Id.-m. (1) (3)	[α] _D ^{15,5} - 26°, 86	Chlorof. (p = 10,02)	
Id.-p. (1) (4)	[α] _D ^{15,5} + 23°, 44	Chlorof. (p = 9,97)	
Tréhalose. C ¹² H ²² O ¹¹ + 2 H ² O (de l'ergot de seigle) (du tréhala)	[α] _D + 173°, 2 [α] _D + 199°	Eau [c = 10 (hydr.)] Eau [c = 8,4 à 14,8 (hydr.)]	MITCHELLICH (<i>Monatsb. Akad. Berlin</i> , 1857; p. 473). BERTHELOT [<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (3 ^e s.), t. LV, p. 276; 1859].

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1157

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
(de l'ergot de seigle)	$[\alpha]_D^{15} + 199^\circ$	Eau [$c = 6$ (anh.)]	MÜNTZ (<i>Ann. de Ch. et Phys.</i> (5 ^e s.), t. VIII, p. 65; 1876).
(du tréhalose)	$[\alpha]_D^{16} - 201^\circ, 5$ $[\alpha]_D^{14} + 200^\circ, 3$	Eau [$c = 5,5$ (anh.)] Id. [$c = 7,7$ (id.)]	
(de <i>Lactarius piperatus</i>)	$[\alpha]_D - 198^\circ, 1$ $+ 197^\circ, 2$	Eau [$c = 1$ (anh.)] Id. [$c = 3$ (id.)]	BOURQUELOT (<i>Bull. Soc. Mycol.</i> , t. V, p. 119; 1889).
	$[\alpha]_D + 197^\circ, 28$	Eau [$p = 10$ (anh.)]	APPINO (<i>Thèse</i> , Dorpat; 1883).
	$[\alpha]_D + 176^\circ, 3$	Eau (hydraté)	WINTERSTEIN (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XIX, p. 70; 1893).
Tréhalose octonitré. $C^{12}H^{14}(AzO^2)^8O^{11}$	$[\alpha]_D^{20} + 173^\circ, 8$	Acide acétique ($c = 3,5$)	WILL et LENZ (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 85; 1898).
Tréhalum. $C^{12}H^{12}O^{11}$	$[\alpha]_D^{18} + 179^\circ$	Eau ($c = 0,26$ à $0,36$)	SCHIEBLER et MITTELMEIER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 1331; 1893).
Triacétone-mannite. Voir Mannitetriacétone.			
Triacétylskikimique (acide). Voir -skikimique (acide Triacétyl-).			
Triamylamine. $Az(C^2H^{11})^3$	$[\alpha]_D^{13} - 55^\circ, 5$	Pur. $d^{13} = 0,7964$	PLIMPTON (<i>C. R.</i> , t. XCII, p. 883; 1881).
Tri-<i>i</i>-butyrylshikimique (acide). Voir -shikimique (acide Tri-<i>i</i>-butyryl-).			
Tribromocamphène. Voir Camphène tribromé.			
Triméthylènesaccharine. $C^{12}H^{11}(CH^2)^3O^{10}$	$[\alpha]_D - 22^\circ, 9$ $- 22^\circ, 8$	Acétone ($c = 4,80$) Id. ($c = 5,88$)	WEBER et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCIX, p. 334; 1897).
<i>l</i>-Trioxylglutarate de potassium. $(C^2H^6O^2)K^2$ (du rhamnose)	$[\alpha]_D^{13} + 9^\circ, 50$ $[\alpha]_D^{16} + 9^\circ, 35$ $[\alpha]_D^{14} + 9^\circ, 58$	Eau ($p = 8,42$) Id. ($p = 9,80$) Id. ($p = 22,28$)	WILL et PRIENS (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXII, p. 1697; 1889).
(de l'arabinose)	$[\alpha]_D^{20} + 9^\circ, 13$	Eau ($p = 3,57$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>-Trioxylglutarique (acide). $C^5H^4O^7 =$ $COOH[CH(OH)]^3COOH$ (de l'arabinose)	$[\alpha]_D^{20} - 22^{\circ}, 7$	Eau ($p = 9,59$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 1845; 1891).
<i>d</i>-Id.	$[\alpha]_D^{18} + 20^{\circ}, 8$	Eau	VON LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVI, p. 3060; 1893).
trioxystéarique (acide <i>α</i>-Iso-). $C^{11}H^{16}O^5 =$ $C^7H^{12}(OH)^2COOH$	$[\alpha]_D - 6^{\circ}, 25$ à $6^{\circ}, 0$ Acide acétique ($c = 10$ à 15)		WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVII, p. 3475; 1894).

Tripropionylshikimique (acide). Voir -shikimique (acide Tripropionyl-).

Triticine. $6(C^5H^{10}O^5) + H^2O$ (de <i>Triticum repens</i>)	$[\alpha]_D - 50^{\circ}$	Eau ($c = 2$ à 4)	MÜLLER (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCIII, p. 3; 1873).
	$[\alpha]_D - 43^{\circ}, 6$	Eau	REIDEMEISTER (<i>Jahr. u. Forts. d. Thierch.</i> , 1881; p. 69).
	$[\alpha]_D - 47^{\circ}$	Eau ($p = 10$)	TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. V, p. 731; 1891).
	$[\alpha]_D - 49^{\circ}, 5$ $- 50^{\circ}, 6$	Eau (sol. concentrée) Id. (sol. étendue)	KELLER (<i>Inaug. Dissert.</i> , Münster; 1891).
(de <i>Triticum repens</i>)	$[\alpha]_D - 41^{\circ}, 07$	Eau	EKSTRAND et JOHANSON (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XX, p. 3317; 1887).
(de <i>Dracaena australis</i>)	$[\alpha]_D - 36^{\circ}, 61$	Eau	
Tropinique (acide). $C^8H^{12}AzO^4 = C^8H^{10}Az(COOH)^2$ (de <i>l</i> -ecgonine)	$[\alpha]_D + 14^{\circ}, 8$	Eau ($p = 11,78$)	LIEBERMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 611; 1891).
	$[\alpha]_D + 15^{\circ}, 1$ (de <i>d</i> -ecgonine)		
<i>d</i>-Tropinique (acide). $C^9H^{10}O^5 =$ $C^6H^8.CH \begin{cases} CH^2OH \\ COOH \end{cases}$	$[\alpha]_D - 71^{\circ}, 4$		LADENBURG et HUNDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXII, p. 1591; 1889).
<i>l</i>-Id.	$[\alpha]_D - 65^{\circ}, 2$		

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1159

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
β.-Truxilline. Voir Isoatropylcocaïne.			
Turanose. $C^{12}H^{22}O^{11}$	$[\alpha]_D + 65^\circ$ à $+ 68^\circ$ (app.) Eau ($p = 50$ à 35)		ALÈKHINE [<i>Ann. de Ch. et de Phys.</i> (6 ^e s.), t. XVIII, p. 547; 1889].
Turmerol. $C^{13}H^{18}O$ (?)	$[\alpha]_D^{11} + 33^\circ, 52$	Pur. $d_4^{11} = 0,9016$	JACKSON et MENKE (<i>Amer. chem. J.</i> , t. IV, p. 371; 1883).
	$[\alpha]_D^{24} + 24^\circ, 58$	Pur. $d_4^{24} = 0,9561$	JACKSON et WARREN (<i>Id.</i> , t. XVIII, p. 114; 1896).
Turpéthine. $C^{16}H^{28}O^{16}$ (?)	$[\alpha]_D - 30^\circ, 14$		KROMER (<i>Zeit. Öster. Apoth.-Verein</i> , t. XLIX; 1895).
Turpéthique (acide). $C^{34}H^{60}O^{18}$	$[\alpha]_D - 37^\circ, 49$		<i>Id.</i>
l.-Tyrosine. $C^9H^{11}AzO^3 =$ $OH.C^6H^4.CH^2.CH(AzH^2).COOH$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{16,2} - 7^\circ, 98$ $[\alpha]_D^{20,5} - 9^\circ, 01$ $[\alpha]_D^{16,1} - 8^\circ, 86$	$\left. \begin{array}{l} \text{Eau et} \\ 21\% \text{ HCl} \end{array} \right\} (c = 4,51)$ $\left. \begin{array}{l} \text{Eau et} \\ 11,6\% \text{ KOH} \end{array} \right\} (c = 5,8)$ $\left. \begin{array}{l} \text{Eau et} \\ 11,6\% \text{ KOH} \end{array} \right\} (c = 11,51)$	MAUTHNER [<i>Sitzb. Akad. Wien</i> , t. LXXXV (II b), p. 882; 1882].
(des mélasses de betterave)	$[\alpha]_D^{20} - 8^\circ, 07$	Eau et 21 % HCl ($c = 3,92$)	LANDOLT in VON LIPPMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XVII, p. 2838; 1884).
(de la conglutine)	$[\alpha]_D - 15^\circ, 6$ $- 8^\circ, 48$	Eau et 4 % HCl ($c = 5$) Eau et 21 % HCl (<i>id.</i>)	SCHULZE et BOSSHARD (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. IX, p. 98; 1885).
d.-Id. $C^9H^{11}AzO^3$	$[\alpha]_D - 6^\circ, 85$	Eau et 25 % HCl ($p = 1,51$)	VON LIPPMANN (<i>loc. cit.</i>).
Urochloralate de potas- sium. $C^6H^{10}KCl^3O^2$	$[\alpha]_D - 60^\circ$ (app.)		MUSCULUS et VON MERING [<i>Bull. Soc. chim.</i> (2 ^e s.), t. XXIII, p. 448; 1875].
Urochloralate de sodium. $C^6H^{10}NaCl^3O^2$	$[\alpha]_D - 65^\circ, 2$	Eau ($p = 1$)	KÜLZ (<i>Arch. f. Physiol.</i> , t. XXVIII, p. 306; 1881).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Valéraldoxime. Voir Valérique (aldoxime).			
Valérate d'aniline. $C^6H^5.CO.OH(AzH^2.C^6H^5)$	$[\alpha]_D - 6^\circ, 30$	Eau ($c = 4,68$)	GUYE et ROSSI (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 468; 1895).
Valérate de diéthylamine. $C^4H^9.CO.OH[AzH(C^2H^5)^2]$	$[\alpha]_D + 4^\circ, 99$	Eau ($c = 4,23$)	<i>Id.</i>
Valérate de lithium. $C^4H^9.CO.OLi$	$[\alpha]_D + 8^\circ, 0$	Eau ($c = 2,49$)	<i>Id.</i> , p. 466.
Valérate de potassium. $C^4H^9.CO.OK$	$[\alpha]_D + 6^\circ, 4$	Eau ($c = 3,23$)	<i>Id.</i>
Valérate de pyridine. $C^4H^9.CO.OH(C^5H^5Az)$	$[\alpha]_D + 6^\circ, 36$	Eau ($c = 4,36$)	<i>Id.</i> , p. 468.
Valérate de rubidium. $C^4H^9.CO.Ob$	$[\alpha]_D - 5^\circ, 4$	Eau ($c = 4,31$)	<i>Id.</i> , p. 466.
Valérate de sodium. $C^4H^9.CO.ONa$	$[\alpha]_D + 7^\circ, 2$	Eau ($c = 2,86$)	<i>Id.</i>
Valérate amylique. $C^{10}H^{20}O^2 = C^5H^9O^2.C^5H^{11}$ (?)	$[\alpha]_D + 4^\circ, 9$		PIERRE et PUCHOT (<i>C. R.</i> , t. LXXVI, p. 1332; 1873). [Erlenmeyer et Hell (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CLX, 1871).]
	$[\alpha]_D - 8^\circ, 7$		LEY (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> t. VI, p. 1368; 1873).
$\begin{array}{c} C^2H^5 \\ CH^2 \end{array} \rangle CH.CO.OCH^2.CH \langle \begin{array}{c} C^2H^5 \\ CH^2 \end{array}$ [Voir Amylique (valérate)].	$[\alpha]_D^{18} - 12^\circ, 32$ (ac. dr.; alc. g.)	Pur. $d^{18} = 0,863$	GUYE et GAUTIER (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XIII, p. 161; 1895). GUYE et GUERCHGORINE (<i>Arch. de Gen.</i> (4 ^e Pér.), t. IV, 1897).
	$[\alpha]_D^{15} + 10^\circ, 11$ (ac. dr.; alc. rac.)	Pur. $d^{15} = 0,870$	
Valérate <i>i</i>-amylique. $C^{10}H^{20}O^2 = C^4H^9.CO.OCH^2.CH^2.CH(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 9^\circ, 96$	Pur. $d^{15} = 0,857$	<i>Id.</i>
Valérate benzylique. $C^{12}H^{16}O^2 = C^6H^5.CO.OCH^2.CH^2.CH^2$	$[\alpha]_D^{22} - 5^\circ, 31$	Pur. $d^{22} = 0,982$	GUYE et CHAVANNE (<i>C. R.</i> , t. CXVI, p. 1455; 1893).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1161

NOX ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Valérate n.-butylique. $C^3H^{10}O^2 =$ $C^4H^9.CO O CH^2.CH^2.CH^2.CH^3$	$[\alpha]_D^{22} + 10^\circ, 60$ $[\alpha]_D^{11} + 9^\circ, 52$	Pur. $d^{22} = 0,856$ Pur. $d^{11} = 0,860$	<i>Id.</i> [Pierre et Puchot (<i>loc. cit.</i>).] GUYE [Bull. Soc. chim. (3 ^e s.), t. XI, p. 1110; 1894]. [Guye et Guerchgorine (<i>loc. cit.</i>).]
Valérate i.-butylique. $C^3H^{10}O^2 =$ $C^4H^9.CO O CH^2.CH(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{22} + 10^\circ, 48$ $[\alpha]_D^{11} + 9^\circ, 17$	Pur. $d^{22} = 0,855$ Pur. $d^{11} = 0,856$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i>). GUYE (<i>loc. cit.</i>). [Guye et Guerchgorine (<i>loc. cit.</i>).]
Valérate éthylique. $C^3H^{14}O^2 = C^4H^9.CO O C^2H^5$	$[\alpha]_D^{22} + 13^\circ, 44$	Pur. $d^{22} = 0,864$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i>). [Pierre et Puchot (<i>loc. cit.</i>).]
Valérate méthyllique. $C^3H^{12}O^2 = C^4H^9.CO O CH^3$	$[\alpha]_D^{22} + 16^\circ, 83$ $[\alpha]_D^{18} + 14^\circ, 63$ $[\alpha]_{666} + 11^\circ, 53$ » $D + 14^\circ, 62$ » $533 + 18^\circ, 47$ » $489 + 21^\circ, 14$ » $448 + 28^\circ, 81$ ($t = 16^\circ$ à 19°)	Pur. $d^{22} = 0,882$ Pur. Pur. $d = 0,884$	<i>Id.</i> DO AMARAL [Arch. de Gen. (3 ^e Pér.), t. XXXIII, p. 434; 1895]. GUYE et JORDAN (C. R., t. CXXII, p. 884; 1896). [Voir Table XVII (I. E.).]
Valérate n.-propylique $C^3H^{16}O^2 =$ $C^4H^9.CO O CH^2.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{22} + 11^\circ, 68$	Pur. $d^{22} = 0,860$	GUYE et CHAVANNE (<i>loc. cit.</i>). [Pierre et Puchot (<i>loc. cit.</i>).] [Guye et Guerchgorine (<i>loc. cit.</i>).]
d.-Valérique (acide). $C^3H^{10}O^2 = \begin{matrix} CH^3 \\ C^2H^5 \end{matrix} \rangle CH.CO OH$ (de l'alc. amylique g.)	$[\alpha]_D^{22} + 13^\circ, 64$ $[\alpha]_D^{22} + 13^\circ, 9$ $[\alpha]_D + 13^\circ, 64$ + $17^\circ, 3$ $[\alpha]_D^{11} + 11^\circ, 27$ $[\alpha]_D^{59,5} + 10^\circ, 84$	Pur. $d^{22} = 0,938$ Pur. $d^{22} = 0,936$ Pur. Eau ($c = 2,46$) Pur.	<i>Id.</i> [Ley (Ber. d. D. ch. Ges., t. VI; 1873).] ROOERS (J. of chem. Soc., t. LXIII, p. 1134; 1893). GUYE et ROSSI [Bull. Soc. chim. (3 ^e s.), t. XIII, p. 465; 1895]. DO AMARAL [Arch. de Gen. (3 ^e Pér.), t. XXXIII, p. 434; 1895].

(Voir la suite au verso)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D^{16} - 9^{\circ},07$ $[\alpha]_D^{20} + 7^{\circ},54$	Pur.	GUYE et M ^{re} ASTON (<i>C. R.</i> , t. CXXIV, p. 196; 1897).
(de la convolvuline).	$[\alpha]_D^{15} + 17^{\circ},5$	Pur. $d^{15} = 0,948$	TAVERNE (<i>Rec. Trav. chim.</i> <i>d. P. B.</i> , t. XIII, p. 201; 1894).
<i>l</i> -Id. (par dédoublement de l'acide inactif de synthèse)	$[\alpha]_{666} - 13^{\circ},50$ » $_{D} - 17^{\circ},85$ » $_{533} - 22^{\circ},57$ » $_{489} - 27^{\circ},75$ » $_{448} - 34^{\circ},19$ ($t = 20^{\circ}$) $d_4^{20} = 0,934$	$[\alpha]_{666} - 12^{\circ},91$ » $_{D} - 17^{\circ},02$ » $_{533} - 21^{\circ},44$ » $_{489} - 26^{\circ},29$ » $_{448} - 32^{\circ},63$ ($t = 30^{\circ}$) $d_4^{30} = 0,926$	SCHÜTZ et MARKWALD (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIX, p. 57; 1896). Voir Table XVII (I. E.).
Valérique (aldéhyde). $C^5H^{10}O = \begin{matrix} C^2H^5 \\ CH^3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CH.COH$	$[\alpha]_D^{13} + 14^{\circ},09$ $[\alpha]_D^{25} + 11^{\circ},14$ $[\alpha]_{448}^{18,6} + 15^{\circ},69$ $[\alpha]_D^{18,7} + 17^{\circ},8$	Pur. $d^{13} = 0,819$ $d^{25,5} = 0,765$ Pur. $d^{18,6} = 0,813$	DO AMARAL (<i>loc. cit.</i>).
Valérique (aldoxime). $C^5H^{11}AzO = \begin{matrix} C^2H^5 \\ CH^3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CH.CH : Az.OH$	$[\alpha]_D^{20} + 11^{\circ},13$ $[\alpha]_D^{20,9} + 9^{\circ},97$	Pur. $d^{20} = 0,8908$ $d^{20,9} = 0,8706$	<i>Id.</i> , p. 421.
<i>l</i> -Valéryl- <i>l</i> -ecgonine méthylique (chlor- hydrate de). $(C^5H^{12}AzO^3)HCl =$ $(C^5H^9O.C^2H^5AzO^3.CH^3)HCl$	$[\alpha]_D + 25^{\circ},4$	Alcool ($c = 2,01$)	DECKERS et EINHORN (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 10; 1891).
<i>l</i> -Valéryl- <i>l</i> -phénylglyco- late éthylique. $C^5H^{20}O^3 =$ $C^6H^5.CH.COOC^2H^5$ $O = CO.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 97^{\circ},06$ $[\alpha]_D - 116^{\circ},9$ $- 117^{\circ},25$	Pur. $d^{20} = 1,0544$ Sulf. de carb. ($c = 5$) Id. ($c = 10$)	WALDEN (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XVII, p. 712; 1895).
Vellosine. $C^5H^{12}Az^2O^3$	$[\alpha]_D^{23} - 22^{\circ},8$	Chlorof. ($c = 10,81$)	FREUND et FAUVET (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCLXXXII, p. 251; 1894).

Vératrylpseudoaconine. Voir -pseudoaconine (Vératryl-).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1163

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Vincétoxine. $C^{16}H^{24}O^6$	$[\alpha]_D - 50^\circ$		TANRET (<i>C. R.</i> , t. C, p. 277; 1885).
Viscose. Voir Dextrane.			
Vitelline.	$[\alpha]_D - 43^\circ, 4$ (moy.)		CHITTENDEN et MENDEL (<i>Jahr. f. Thierch.</i> , 1895; p. 29).
Volémité. $C^3H^{16}O^1$	$[\alpha]_D + 2^\circ, 4$ + $2^\circ, 0$	Eau ($c = 12,9$) Id. ($c = 15,1$)	BOURQUELOT (<i>Bull. Soc. Mycol.</i> , t. V, p. 161; 1889).
	$[\alpha]_D^{20} + 1^\circ, 92$	Eau ($p = 10$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXVIII, p. 1973; 1895).
Xylane. $C^3H^8O^4$ (du bois de hêtre)	$[\alpha]_D - 84^\circ$	Sol. alcal. ($c = 1 \text{ à } 2$)	THOMSEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XIII, p. 2168; 1880).
(du saule).	$[\alpha]_D - 60^\circ$	Id. ($c = 0,7 \text{ à } 1,4$)	Id. (<i>Id.</i> , t. XIV, p. 135; 1881).
(du hêtre).	$[\alpha]_D - 69^\circ, 62$	Less. de soude à 2 % ($c = 2$)	WHEELER et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLIV, p. 322; 1889).
(de la paille de blé).	$[\alpha]_D - 84^\circ, 1$	Id. ($c = 1,96$)	ALLEN et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLX, pp. 293 et 298; 1890).
(de <i>Luffa cylindrica</i>).	$[\alpha]_D - 69^\circ, 23$	Id. ($c = 1,6$)	
Xylite. $C^3H^{12}O^5$	$[\alpha]_D^{15} + 0^\circ, 8$	Eau ($p = 10$)	BERTRAND (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. V, p. 556; 1891).
	inactif		E. FISCHER et STAHEL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXIV, p. 538; 1891).
Xylochloral. $C^3H^3Cl^3O^3 = C^3H^3O^3.CO.CCl^3$	$[\alpha]_D - 13^\circ, 6$.	HANRIOT (<i>C. R.</i> , t. CXX, p. 154; 1895).
Xylonate de strontium. $(C^3H^3O^3)^2Sr$	$[\alpha]_D + 12^\circ, 14$	Eau ($c = 4,305$)	ALLEN et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCLX, p. 311; 1890).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Xylonique (acide). $C^5H^8O^4$	$[\alpha]_D - 7^\circ,1$ (après 10 min.) $\pm 0''$ (après 4 heures) $+ 17^\circ,48$ (après 24 heures)	Eau ($c = 3,425$)	<i>Id.</i>
Xylosamine. $C^5H^9O^4 (AzH^2)$	$[\alpha]_D + 18^\circ,05$	Eau ($c = 10$)	LOBRY DE BRUYN et VAN LEENT (<i>Rec. Trav. chim.</i> <i>d. P. B.</i> , t. XIV, p. 137; 1895).
Xylosazone. $C^{11}H^{20}Az^4O^3 =$ $C^5H^8O^3 [Az.AzH(C^2H^3)]^2$	$[\alpha]_D - 43^\circ,36$	Alc. 95 % ($p = 2,815$)	ALLEN et TOLLENS (<i>loc.</i> <i>cit.</i>).
Xylose. $C^5H^{10}O^5 =$ $\begin{array}{c} H \quad OH \quad H \\ \quad \quad \\ HO \cdot CH^2 \cdot \dot{C} \cdot \dot{C} \cdot \dot{C} \cdot COH \\ \quad \quad \\ OH \quad H \quad OH \end{array}$ (du bois de hêtre)	$[\alpha]_D^{20} + 85^\circ,86$ (après 5 min.) $+ 18^\circ,59$ (après 16 heures)	Eau ($c = 10,24$)	WHEELER et TOLLENS (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCLIV, p. 311; 1889). [Bauer (<i>Id.</i> , t. CCXLVIII; 1888).]
	$[\alpha]_D^{20} + 78^\circ,61$ (après 4,5 min.) $+ 19^\circ,22$ (après 24 heures)	Eau ($c = 11,07$)	PARCUS et TOLLENS (<i>Id.</i> , t. CCLVII, p. 175; 1890).
(de la paille de blé) (du bois de cerisier)	$[\alpha]_D + 19^\circ,51$ $+ 19^\circ,3$	Eau ($c = 10,02$) Id ($c = 10,13$)	ALLEN et TOLLENS (<i>Id.</i> , t. CCLX, pp. 291 et 297; 1890). [Hébert (<i>C. R.</i> , t. CX; 1890).]
(de la paille d'avoine)	$[\alpha]_D^{23} + 19^\circ,07$	Eau ($p = 9,77$)	BERTRAND [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. VII, p. 500; 1892].
	$[\alpha]_D^{20} = [18,095 - 0,06986p]$ Eau ($p = 3 \text{ à } 34$) $[\alpha]_D^{20} = [23,089 - 0,1827p - 0,00312p^2]$ Eau ($p = 34 \text{ à } 62$) $[\alpha]_D^{20} = [40,861 - 0,1408q$ $- 3,6613\sqrt{q}]^{(1)}$ Eau ($q = 38 \text{ à } 97$) $[\alpha]_D^{15} + 18^\circ,898$ Eau ($p = 10,08$) $[\alpha]_D^{20} + 18^\circ,909$ $[\alpha]_D^{20} + 19^\circ,248$ $[\alpha]_D^{20} + 19^\circ,628$		SCHULZE et TOLLENS (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCLXXI, p. 44; 1892). (¹) Formule calculée par Schütt (<i>Tabellen</i> , 2 ^e éd., p. 457).

TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1165

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR	OBSERVATEURS.
	$[\alpha]_D + 34^{\circ}, 17$ $+ 28^{\circ}, 0$	Alc. 90 % ($p = 6,54$) Alc. 60 % (id.)	TANRET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XV, p. 202; 1896].
Xylose tétracétylé. $C^3H^6(C^2H^3O)^4O^5$	$[\alpha]_D - 25^{\circ}, 43$	Alcool	STONE [<i>Amer. ch. J.</i> , t. XV, p. 654; 1893].

Xylosecarbonique (lactone). Voir l.-Gulonique (lactone).

Xylose-β.naphtyl- hydrazone. $C^{15}H^{16}Az^2O^4 =$ $C^3H^{10}O^4: Az AzH(C^6H^7)$	$[\alpha]_D + 18^{\circ}, 6$ $+ 15^{\circ}, 8$	Alc. méthyl. ($p = 0,5$) Ac. acétique (id.)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN [<i>Rec.</i> <i>Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XV, p. 226; 1896].
---	---	--	---

Ylangol. $C^{10}H^{18}O$	$[\alpha]_D - 20^{\circ}, 7$	Alcool ($p = 10,22$)	REYCHLER [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XI, p. 411; 1894].
------------------------------------	------------------------------	------------------------	--

APPENDICE A LA TABLE XVIII.

POUVOIRS ROTATOIRES DES VAPEURS.

I. GERNEZ [*Ann. Sc. Éc. Norm. sup.* (1^{re} s.), t. I, p. 37; 1864].

Pouvoirs rotatoires pour le jaune moyen $[\alpha]_J$ (avec la lumière Drummond).

	$[\alpha]_J$	Température.
	^{°C}	^{°C}
Camphre { (fondu)	+70,33	204
{ (en vapeurs)	+70,31	220
Essence de térébenthine { (liquide) ...	—35,81	154
{ (vapeur) ...	—35,49	168
Essence de bigarade { (liquide)	+78,06	156
{ (vapeur)	+75,70	172
	+70,22	190
Essence d'orange { (liquide)	+95,15	154
{ (vapeur)	—88,35	176
	+77,09	195

II. GUYE et DO AMARAL [*Arch. de Genève* (3^e pér.), t. XXXIII, p. 513; 1895].

Pouvoirs rotatoires pour le jaune moyen $[\alpha]_J$ (avec un bec Auer).

SUBSTANCE.	TEMPÉRATURE.	$[\alpha]_J$ VAPEUR.	$[\alpha]_J$ LIQUIDE (température ordinaire).
Amylamine	154 ^{°C}	— 2,1 à — 2,2	— 1,8
Amyle (bromure d')	138° à 137°	+ 1,9	+ 2,8
Amyle (iodure d')	156° à 157°	+ 3,9 à + 4,1	+ 5,6
Amylique (acétate)	161°	+ 3,1	+ 2,8
	189° à 183°	+ 2,6 à — 3,2	
Amylique (alcool)	147°.5 à 148°.5	— 5,8 à — 6,5	— 5,1
	175° à 176°.5	— 6,4 à — 5,9	
Amylique (chloracétate) ..	198°	— 1,9 à — 1,6	+ 3,1
Biamyle	173°	+10,9 à +10,7	+11,1
Diamylamine	199°	+ 5,9 à + 5,3	+ 6,3
Valérate méthylque	146°	+14,8 à —14,5	+16,4
Valérique (acide)	188°	+10,9 à +10,7	+13,5
Valérique (aldéhyde)	137°	+ 7,1	+14,6
	145°.5	— 6,4	

TABLE XIX.

COULEURS D'INTERFÉRENCES.

Cette Table donne les couleurs produites par des rayons de lumière blanche normaux à une lame d'air de l'épaisseur indiquée (en millionièmes de millimètre).

I. NEWTON.

[(1) *Optice*, Liber secundus, Pars II, p. 195; 1^{re} édition. Londres, 1706]

[(2) *Optique*, Livre II, 2^e Partie. Traduction Coste. Paris, 1722]

Couleurs du premier ordre.	ÉPAISSEUR.	RAYONS RÉFLÉCHIS.	
		(1)	(2)
	μμ		
	12,5	Nigerrimus.	Très noir.
	25,5	Niger.	Noir.
	51	Nigrescens.	Commencement de noir.
	61	Cæruleus.	Bleu.
	133,5	Albus.	Blanc.
	180,5	Flavus.	Jaune.
	203	Aureus.	Orangé.
	228,5	Rubeus.	Rouge.
<hr/>			
Couleurs du deuxième ordre.	283,5	Violaceus.	Violet.
	326	Indicus.	Indigo.
	355,5	Cæruleus.	Bleu.
	384	Viridis.	Vert.
	413,5	Flavus.	Jaune.
	437,5	Aureus.	Orangé.
	465,5	Rubeus clarior.	Rouge éclatant.
	499,5	Coccineus.	Écarlate.

		RAYONS RÉFLECHIS.	
		(1)	(2)
Couleurs du troisième ordre.	533,5 ^{μμ}	Purpureus.	Pourpre.
	561,5	Indicus.	Indigo.
	594,5	Cæruleus.	Bleu.
	640	Viridis.	Vert.
	689,5	Flavus.	Jaune.
	736,5	Rubeus.	Rouge.
	813	Rubeus subcæruleus.	Rouge bleuâtre.
Couleurs du quatrième ordre.	863,5	Viridis subcæruleus.	Vert bleuâtre.
	896	Viridis.	Vert.
	914,5	Viridis flavescens.	Vert jaunâtre.
	1024,5	Rubeus.	Rouge.
Couleurs du cinquième ordre.	1168,5	Cæruleus subviridis.	Bleu verdâtre.
	1333,5	Rubeus.	Rouge.
Couleurs du sixième ordre.	1492	Cæruleus subviridis.	Bleu verdâtre.
	1651	Rubeus.	Rouge.
Couleurs du septième ordre.	1803,5	Cæruleus subviridis.	Bleu verdâtre.
	1956	Albus rubescens.	Blanc rougeâtre.

II. WERTHEIM.

[*Annales de Chimie et de Physique* (3^e s.), t. XL, p. 180; 1854]

	ÉPAISSEUR.	RAYONS RÉFLÉCHIS.	RAYONS TRANSMIS.
Couleurs du premier ordre.	μ		
	0	Noir.	Blanc.
	20	Gris de fer.	Blanc.
	48,5	Gris de lavande.	Blanc jaunâtre.
	79	Gris bleu.	Blanc brunâtre.
	109	Gris plus clair.	Jaune brun.
	117	Blanc avec une légère teinte verte.	Brun.
	129,5	Blanc presque pur.	Rouge clair.
	133,5	Blanc jaunâtre.	Rouge carmin.
	137,5	Jaune paille.	Rouge brun très foncé
	$= \lambda j \times \frac{1}{3}$		} presque noir.
	140,5	Jaune paille.	Violet foncé.
	153	Jaune clair.	Indigo.
	166	Jaune brillant.	Bleu.
	215	Jaune orangé.	Bleu verdâtre.
Couleurs du deuxième ordre.	252,5	Orangé rougeâtre.	Vert bleuâtre.
	268	Rouge chaud.	Vert pâle.
	275,5	Rouge plus foncé.	Vert jaunâtre.
	$= \lambda j \times \frac{1}{2}$		
	282,5	Pourpre.	Vert plus clair.
	287,5	Violet.	Jaune verdâtre.
	294,5	Indigo.	Jaune vif.
	332	Bleu.	Orangé.
	364	Bleu verdâtre.	Orangé brunâtre.
	373,5	Vert.	Rouge carmin clair.
	413	Vert plus clair.	Pourpre.
	$= \lambda j \times \frac{3}{4}$		
	421,5	Vert jaunâtre.	Pourpre violacé.
	433	Jaune verdâtre.	Violet.
	455	Jaune pur.	Indigo.
	474	Orangé.	Bleu foncé.
	499	Orangé rougeâtre vif.	Bleu verdâtre.
	550,5	Rouge violacé foncé.	Vert.
	$= \lambda j$		

	ÉPAISSEUR.	RAYONS RÉFLÉCHIS.	RAYONS TRANSMIS.
Couleurs du troisième ordre.	564 ^μ	Violet bleuâtre clair, teinte de passage.	Vert jaunâtre.
	575,5	Indigo.	Jaune impur.
	629	Bleu, teinte verdâtre.	Couleur de chair.
	667	Vert bleuâtre (vert d'eau).	Rouge mordoré.
	688	Vert brillant.	Violet.
	$= \lambda j \times \frac{3}{4}$		
	713	Jaune verdâtre.	Bleu violacé grisâtre.
	747,5	Rouge rose.	Bleu verdâtre.
	767	Rouge carmin.	Vert beau.
	810,5	Carmin pourpré.	Vert clair.
	826	Gris violacé.	Vert jaunâtre.
	$= \lambda j \times \frac{3}{2}$		
Couleurs du quatrième ordre.	841	Gris bleu.	Jaune verdâtre.
	855,5	Bleu verdâtre clair.	Gris jaune.
	872	Vert bleuâtre.	Mauve.
	905,5	Vert beau clair.	Carmin.
	963,5	Gris vert clair.	Gris rouge.
	$= \lambda j \times \frac{7}{4}$		
	1003,5	Gris presque blanc.	Gris bleu.

III. QUINCKE.

(Pogg. Ann., t. CXXIX, p. 180; 1866).

Reproduction du Tableau de Wertheim, avec les modifications
et additions suivantes :

	137,5	Jaune paille pâle.	"
	215	Jaune brun.	Gris bleu.
	294,5	"	Jaune d'or.
	332	Bleu ciel.	"
	667	Vert de mer.	Rouge brun.
	747,5	Couleur de chair.	Vert de mer.
	810,5	Pourpre terne.	Vert de mer. terne.
	855,5	Vert de mer. terne.	"
	1024	Rouge chair.	Vert.
	$= \lambda j \times 2$		
Couleurs du cinquième ordre.	1169	Bleu vert, terne.	Rouge chair, terne.
	$= \lambda j \times \frac{9}{4}$		
	1334	Rouge chair, terne.	Bleu vert, terne.
	$= \lambda j \times \frac{5}{2}$		

IV. — ROLLETT.

[Sitzb. Akad. Wien, t. VII (III Ab.), p. 177; 1878].

	ÉPAISSEUR.	RAYONS RÉFLÉCHIS.	RAYONS TRANSMIS.
Couleurs du premier ordre.	$\mu\mu$ 0	Noir.	Blanc.
	100	Gris lavande sombre.	Blanc brunâtre.
	107	Gris lavande plus clair.	Brun clair.
	116	Gris lavande très clair.	Brun sombre.
	124	Blanc bleuâtre.	Brun rouge.
	129	Blanc verdâtre.	Pourpre sombre.
	135	Blanc jaunâtre.	Violet sombre.
	140	Jaune paille pâle.	Bleu sombre.
	164	Jaune brun.	Bleu plus clair, tendant au verdâtre.
	235	Orangé.	Bleu encore plus clair.
	245	Rouge.	Vert bleu pâle.
<hr/>			
Couleurs du deuxième ordre	257	Pourpre.	Vert pâle.
	272	Violet.	Vert jaune clair.
	282	Indigo.	Jaune clair.
	300	Bleu ciel.	Jaune d'or.
	352	Bleu ciel plus clair.	Orangé.
	372	Vert bleu très clair.	Rouge.
	387	Vert clair.	Pourpre foncé.
	409	Vert jaune.	Violet.
	435	Jaune.	Bleu.
	465	Orangé clair.	Bleu plus clair.
	490	Rouge.	Vert bleuâtre.
<hr/>			
Couleurs du troisième ordre.	520	Pourpre.	Vert.
	550	Violet.	Vert jaune clair.
	570	Bleu.	Jaune.
	600	Vert de mer.	Rouge chair.
	650	Vert.	Pourpre.
	680	Vert jaune pâle.	Bleu gris.
	726	Jaune fauve.	Bleu gris.
	750	Rouge.	Vert de mer.

	ÉPAISSEUR.	RAYONS RÉFLÉCHIS.	RAYONS TRANSMIS.
Couleurs du quatrième ordre.	780 ^μ	{ Pourpre, puis pourpre terne.	{ Vert, puis vert jaune.
	852	{ Bleu gris.	{ Jaune terne.
	870	{ Vert de mer.	{ Rouge chair.
	912	{ Vert et vert gris.	{ Rouge gris.
	996	{ Rouge gris, rouge et rouge terne.	{ Vert gris, puis vert et blanc verdâtre.
Couleurs du cinquième ordre.	1168	{ Vert gris, terne au com- mencement et à la fin.	{ Rouge chair.
	1264	{ Rouge chair, terne au com- mencement et à la fin.	{ Vert de mer.
Couleurs du sixième ordre.	1450	{ Vert bleu, terne au com- mencement.	{ Rouge chair.



SUPPLÉMENT

(CLOS POUR FIN DÉCEMBRE 1899).

TABLES II A V.

Longueur d'onde de la raie D₁

[$t = 15^{\circ}\text{C.}$, $H = 76^{\text{cm}}$],

589 $\mu\mu$, 5945.

Longueurs d'onde de quelques raies solaires

(calculées pour la temp. de 20°C.).

C	H.....	656,2873 $\mu\mu$	(Triple).....	547,6588 $\mu\mu$
	Ca.....	643,9125	Fe.....	545,5589
	Fe.....	643,0929	Fe.....	544,5057
	Fe.....	640,0097	Fe.....	537,1497
	Fe.....	639,3658	Fe.....	528,3616
	Ca.....	612,2272	E ₁ Fe, Ca.....	527,3400
	Ca.....	610,2760	Fe.....	522,6861
D ₁	Na.....	589,5974	b ₁ Mg.....	518,3655
	Na.....	568,8252	b ₂ Mg.....	517,2726
	Na.....	568,2673	b ₃ Ni, Fe.....	516,9024
	Fe.....	562,4584	b ₄ Mg, Fe.....	516,7422
	Ca.....	560,1303	Fe.....	509,0790
	Ca.....	559,4530	?.....	508,4118
	Fe.....	559,2251	Fe.....	508,3380
	Ca.....	558,8783	F H.....	486,1339
	Fe.....	558,6792	Ti.....	480,5093
	Mg.....	552,8439	Mn.....	478,3429
	Ni.....	547,6942		

Raies du sodium (dans la flamme).[pour $t = 20^{\circ}\text{C.}$].

D_1	$589,5975^{\mu\mu}$
D_2	$589,0001$

THALÉN [*Nova Acta Reg. Soc. Sc. Upsal.* (sér. 3) 1898].**Raies du cadmium.**

Cd 1...	$643,850^{\mu\mu}$ (admis) ⁽¹⁾	Cd 4...	$508,586^{\mu\mu}$
"	632,519	Cd 5...	479,994
Cd 2...	537,815	Cd 6...	467,8175
Cd 3...	533,750	"	466,237
"	515,468	Cd 7...	441,572

⁽¹⁾ Valeur de Michelson (ramenée à $t = 20^{\circ}\text{C.}$).HARMY (*C. R.*, t. CXXVI, p. 231; 1898).**Raies du mercure.**Rapportées à $\lambda_{Cd1} = 508\mu\mu, 5848$ ⁽¹⁾.

$579,0677^{\mu\mu}$
576,9626
546,0769

⁽¹⁾ Valeur de Michelson (ramenée à $t = 20^{\circ}\text{C.}$).PEROT et FARRY (*C. R.*, t. CXXVI, p. 1709; 1898).

TABLE VI.

INDICES DES GAZ.

GAZ.	RAIE.	$\frac{n - 1}{a - 1}$.	$\frac{n}{[0^{\circ}\text{C}, 76^{\text{cm}}]}$.	
Argon.	D	0,9596	1,0002805	1.
Pur sans néon ni hélium.	D	0,9665	1,0002825	3.
Azote.	D	1,0163	1,0002971	1.
Carbonique (anhydride).	D	1,5316	1,0004477	2.
Hydrogène.	D	0,4733	1,0001383	1.
Oxygène.	D	0,9243	1,0002702	1.

1. RAMSAY et TRAVERS (*Proc. Roy. Soc. London*, t. LXII, p. 225; 1897).
2. Id. (*Zeits. f. physik. Ch.*, t. XXV, p. 100; 1898).
3. Id. (*Id.*, t. XXVIII, p. 219; 1899).

TABLE VII.

LIQUIDES REMARQUABLES.

	RAIES.	INDICE.	$\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Eau.	C	1,33115	$-10^{-7}(133,6 + 34,88 t)$	BENDER (<i>Wied. Ann.</i> , t. LXVIII, p. 313; 1899).
	F	1,33710	$-10^{-7}(197,6 + 35,28 t)$	
	H_{γ}	1,34031 [$t = 20^{\circ}$]	$-10^{-7}(346,2 + 30,08 t)$ (pour l'air froid) [$t = 10^{\circ}$ à 40°]	
	C	1,32738	$-10^{-7}(359,0 + 24,19 t)$	Id., p. 676.
	F	1,33319	$-10^{-7}(256,8 + 27,22 t)$	
	H_{γ}	1,33640 [$t = 50^{\circ}$]	$-10^{-7}(97,0 + 30,34 t)$ [Id.] [$t = 40^{\circ}$ à 70°]	
Chloroforme (chimiquement pur). $d_4^{18} = 1,4844$	Li	1,44346		BRÜHL (<i>Zeits. f. physik. Ch.</i> , t. XXX, p. 18; 1899).
	C	1,44389		
	D	1,44643		
	Tl	1,44924		
	F	1,45271		
	H_{γ}	1,45779		
Glycérine. $d_4^{18} = 1,2604$ $-0,000662 (t - 20)$	D	1,47289 [$t = 20^{\circ}$]	$-10^{-7}(2387 + 0,876 t)$ [$t = 20^{\circ}$ à 80°]	SCHEIL (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 18; 1899).
Naphtaline bromée (2).	C	1,64798	$-0,0004591$	LEISS (<i>Zeits. f. Instr.-K.</i> , t. XIX, p. 73; 1899).
	D	1,65667	4626	
	F	1,68030	4833	
	H_{γ}	1,70215 [$t = 23^{\circ}$]	4885 [$t = 23^{\circ}$ à 77°]	
	C	1,61361		
	D	1,62200		
	F	1,64421		
	H_{γ}	1,66622 [$t = 98^{\circ}, 8$]		

TABLE VIII.

INDICES DES LIQUIDES.

A.

LIQUIDES INORGANIQUES.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Tétrabromure de silicium. Si Br ⁴ $d_4^{23,5} = 2,7722$	C D F H _γ	1,55820 1,56267 1,57410 1,58370		ABATI (<i>Zelts. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XXV, p. 355; 1898).
Tétrachlorure de silicium. Si Cl ⁴ $d_4^{22,9} = 1,4756$	C D F H _γ	1,41019 1,41257 1,41829 1,42306		<i>Id.</i>

B.

LIQUIDES ORGANIQUES.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Acétate de carvomenthol. $C^{12}H^{22}O^2 = C^{10}H^{18}O.CO.CH^3$ $d_4^{22} = 0,9280$	D	1,45079 [$t = 22^\circ$]		KONDAKOFF et LUTSCH- NINE [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LX, p. 271; 1899].
Acétate de dihydroeucarvéol. $C^{12}H^{20}O^2 = C^{10}H^{18}O.CO.CH^3$ $d^{20} = 0,951$	D	1,46315 [$t = 20^\circ$]		KLAGE et KRAITH (<i>Ber.</i> <i>d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2562; 1893).
Acétate de diméthyl (1.3)- cyclohexanol (5). $C^{16}H^{18}O^2 = C^8H^{12}O.CO.CH^3$ $d_4^{21} = 0,9226$	D	1,4370 [$t = 21^\circ$]		KNEVENAGEL et MAC GARVEY (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 162; 1897).
Acétate de méthylphényl- cyclohexanol. $C^{15}H^{20}O^2 = C^{13}H^{17}O.CO.CH^3$ $d_4^{20} = 1,0254$	D	1,5155 [$t = 20^\circ$]		KNEVENAGEL et GOLD- SMITH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCIII, p. 263; 1898).
Allylméthyl-tert.-butyl- carbinol. $C^9H^{18}O =$ $(CH^3)_2C.C(CH^3)(OH).CH^2.CH:CH^2$ $d_4^{20} = 0,85508$	C D F H_γ	1,4452 1,4476 1,4538 1,4580 [$t = 20^\circ$]		KANONNIKOFF in GNEDIN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVII, p. 106; 1898].
tert.-Amino-<i>i</i>-amylbenzène. Voir Méthyl-<i>i</i>-propylphénylaminométhane.				
<i>o</i>-Aminobenzoate amylique (<i>d'am. actif</i>). $C^{12}H^{17}AzO^2 =$ $AzH^2.C^6H^4.COOC^5H^{11}$ (1) (2) $d^{17} = 1,047$	D	1,5364 [$t = 17^\circ$]		GUYE et BABEL [<i>Arch. de</i> <i>Gen.</i> (4 ^e pér.), t. VII, p. 32; 1899].
Id.-<i>m</i>. (1) (3) $d^{18} = 1,051$	D	1,5351 [$t = 18^\circ$]		
Id.-<i>p</i>. (1) (4) $d^{18} = 1,052$	D	1,5369 [$t = 18^\circ$]		

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
α.-Aminocampholène. $C^9H^{11}Az =$ $\begin{array}{c} CH^2 \\ \\ AzH^2.CH^2.CH - \ddot{C} \\ \quad \quad \quad \\ CH^2-CH^2 > C \\ \quad \quad \quad \\ \quad \quad \quad CH^3 \end{array}$ $d^{15}_4 = 0,8795$	D	1,4797 [$t = 15^\circ$]		BLAISE et BLANC (<i>C. R.</i> , t. CXXIX, p. 106; 1899).
β.-Id. $AzH^2.CH^2.C = C(CH^3)$ $\begin{array}{c} CH^2-CH^2 > C \\ \quad \quad \quad \\ \quad \quad \quad CH^3 \end{array}$ $d^{15}_4 = 0,8778$	D	1,4770 [$t = 15^\circ$]		
Aminodécanaftène (secondaire). $C^{10}H^{18}AzH^2$ $d^{20}_4 = 0,85488$	D	1,45679 [$t = 20^\circ$]		MARKOWNIKOFF et RUDE- WITSCH (<i>J. Soc. phys.-</i> <i>chim. Russe</i> , t. XXX, p. 586; 1898).
Id. (tertiaire). $C^{10}H^{18}AzH^2$ $d^{20}_4 = 0,85296$	D	1,45209 [$t = 20^\circ$]		
Aminomenthone. $C^{10}H^{17}(AzH^2)O$ $d^{20}_4 = 0,9605$	D	1,47397 [$t = 20^\circ$]		ISCHEWSKY (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXI, p. 1478; 1898).
Amylacétate <i>n</i>.-butylique (<i>d'amyte actif</i>). $C^{11}H^{22}O^2 =$ $C^3H^7.CH^2.COOCCH^2.CH^2.C^2H^5$ $d^{16,2}_4 = 0,8688$	D	1,41217 [$t = 16^\circ, 2$]		GUYE et GUERCHOIRINE [<i>Arch. de Gen.</i> (4 ^e pér.), t. IV, p. 208; 1897].
Amylacétate <i>i</i>.-butylique (<i>d'amyte actif</i>). $C^{11}H^{22}O^2 =$ $C^3H^7.CH^2.COOCCH^2.CH(CH^3)^2$ $d^{16,2}_4 = 0,8653$	D	1,41969 [$t = 16^\circ, 2$]		<i>Id.</i> , p. 209.
Amylacétate <i>sec</i>.-butylique (<i>d'amyte actif</i>). $C^{11}H^{22}O^2 =$ $C^3H^7.CH^2.COOCCH \begin{array}{l} CH^3 \\ \diagdown \\ C^2H_5 \end{array}$ $d^{16,2}_4 = 0,8656$	D	1,41748 [$t = 16^\circ, 2$]		<i>Id.</i>

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Amylacétate n.-propylique (<i>d'amyte actif</i>). $C^{10}H^{20}O^2 =$ $C^3H^{11}.CH^2.COCH^2.C^2H^5$ $d^{16,2} = 0,8688$	D	1,4190 [$t = 16^\circ, 2$]		<i>Id.</i> , p. 207.
Amylacétate i.-propylique (<i>d'amyte actif</i>). $C^{10}H^{20}O^2 =$ $C^3H^{11}.CH^2.COCH(CH^2)^2$ $d^{16,2} = 0,8650$	D	1,4159 [$t = 16^\circ, 2$]		<i>Id.</i> , p. 208.
Benzène o.-chlorobromé. $Cl.C^6H^4.Br$ (1) (2) $d^{12,5} = 1,6555$	D	1,583 [$t = 15^\circ$]		DOBBY et MARSDEN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 255; 1898).
Id. m. $Cl.C^6H^4.Br$ (1) (2) $d^{14} = 1,6274$	D	1,578 [$t = 15^\circ$]		
Benzoylacétoxime. $C^{10}H^{11}AzO^2 =$ $\begin{array}{c} CH^3 \diagup C \begin{array}{c} O \\ \end{array} \\ CH^3 \diagdown \end{array} \begin{array}{c} Az - CO.C^2H^5 \end{array}$ $d^{14} = 1,0981$	D	1,5279 [$t = 14^\circ$]		SCHMIDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 3229; 1898).
Bromhydrate de carvo- menthène (<i>rac.</i>). $C^{10}H^{19}Br$ $d^{20,5} = 1,1620$	D	1,48822 [$t = 20^\circ, 5$]		KONDAKOFF et LUTSCHINER [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2° s.), t. LX, p. 276; 1899].
o.-Bromobenzoate amylique (<i>d'amyte actif</i>). $C^8H^7Br.AzO^2 = Br.C^6H^4.COOC^3H^7$ (1) (2) $d^{16} = 1,279$	D	1,5243 [$t = 16^\circ$]		GUYE et BABEL [<i>Arch. de Gen.</i> (4° sér.), t. VII, p. 29; 1899].
Id.-p. (1) (3) $d^{17} = 1,285$	D	1,5243 [$t = 17^\circ$]		
Id.-p. (1) (4). $d^{16} = 1,288$	D	1,5282 [$t = 16^\circ$]		

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Bromure carvomenthylque (<i>rac.</i>) $C^{10}H^{19}.Br$ $d_4^{21} = 1,1847$	D	1,49060 [$t = 21^\circ$]		KONDAKOFF et LUTSCH- NINE (<i>loc. cit.</i> , p. 272).
<i>n.</i>-Butyrique (acide). $C^4H^8O^2 = CH^3.CH^2.CH^2.CO.OH$ $d_4^{20} = 0,9590$	D	1,39906 [$t = 20^\circ$]		SCHREIB (<i>Rec. Trav. chim.</i> <i>d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 182; 1899).
<i>n.</i>-Caprique (acide). $C^{10}H^{20}O^2 = CH^3(CH^2)^8CO.OH$ $d_4^{20} = 0,8858$	D	1,42855 [$t = 40^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 185.
<i>n.</i>-Caproïque (acide). $C^6H^{12}O^2 = CH^3(CH^2)^4CO.OH$ $d_4^{20} = 0,9274$	D	1,41635 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 183.
<i>n.</i>-Caprylique (acide). $C^8H^{16}O^2 = CH^3(CH^2)^6CO.OH$ $d_4^{20} = 0,9100$	D	1,42825 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 183.
Carbonate allylphénylique. $C^{10}H^{18}O^3 = C^3H^5.O.CO.O.C^6H^5$ $d = ?$	D	1,50258 [$t = 16^\circ, 1$]		MORRELL (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XXI, p. 822; 1899).
Carbonate <i>i.</i>-amylgacylique. $C^{13}H^{26}O^4 =$ $C^5H^{11}.O.CO.O.C^8H^{15}.O.CO.O.C^5H^{11}$ $d^0 = 1,081$	D	1,47087 [$t = 15^\circ, 7$]		<i>Id.</i>
Carbonate <i>i.</i>-amylphénylique. $C^{12}H^{16}O^3 = C^5H^{11}.O.CO.O.C^6H^5$ $d^0 = 1,00$	D	1,47768 [$t = 16^\circ, 1$]		<i>Id.</i>

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Carbonate benzylgalactylique. $C^{12}H^{14}O^3 =$ $C^6H^5 \cdot CH^2 \cdot O \cdot CO \cdot O \cdot C^6H^4 \cdot O \cdot CH^2$ $d^0 = ?$	D	1,49265 [$t = 15^\circ, 7$]		<i>Id.</i>
Carbonate benzylphénylique. $C^{14}H^{12}O^3 = C^6H^5 \cdot CH^2 \cdot O \cdot CO \cdot O \cdot C^6H^5$ $d^0 = 1,1366$	D	1,49141 [$t = 15^\circ, 7$]		<i>Id.</i>
Carbonate <i>i</i>-butylgalactylique. $C^{12}H^{16}O^3 =$ $(CH^3)^2CH \cdot CH^2 \cdot O \cdot CO \cdot O \cdot C^6H^4 \cdot O \cdot CH^2$ $d^0 = 1,092$	D	1,46781 [$t = 15^\circ, 7$]		<i>Id.</i>
Carbonate <i>n</i>-butylphénylique. $C^{14}H^{14}O^3 = CH^2 (CH^2)^2 O \cdot CO \cdot O \cdot C^6H^5$ $d^0 = 1,0507$	D	1,47951 [$t = 16^\circ, 1$]		<i>Id.</i>
Carbonate <i>i</i>-butylphénylique. $C^{14}H^{14}O^3 =$ $(CH^3)^2CH \cdot CH^2 \cdot O \cdot CO \cdot O \cdot C^6H^5$ $d^0 = 0,9941$	D	1,47334 [$t = 16^\circ, 1$]		<i>Id.</i>
Carbonate éthyl-<i>p</i>-chloro-phénylique. $C^9H^9ClO^3 = C^2H^5 \cdot O \cdot CO \cdot O \cdot C^6H^4 \cdot Cl$ $d^0 = 1,1726$	D	1,51700 [$t = 15^\circ, 7$]		<i>Id.</i>
Carbonate éthyl-<i>o</i>-crésylique. $C^{10}H^{12}O^3 = C^2H^5 \cdot O \cdot CO \cdot O \cdot C^6H^3 \cdot CH^2$ $d^0 = 1,1271$	D	1,49399 [$t = 15^\circ, 7$]		<i>Id.</i>
Id.-<i>m</i>. (1) (3). $d^0 = 1,1351$	D	1,49522 [$t = 15^\circ, 7$]		
Id.-<i>p</i>. (1) (4). $d^0 = 1,1389$	D	1,49647 [$t = 15^\circ, 7$]		

NON, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Carbonate éthylgalaïque. $C^{10}H^{12}O^4 = C^2H^3.O.CO.O.C^6H^4.OCH^3$ $d^0 = 1,150$	D	1,50297 [$t = 15^{\circ}, 7$]		<i>Id.</i>
Carbonate éthylphénylique. $C^9H^{10}O^3 = C^2H^3.O.CO.O.C^6H^5$ $d^0 = 1,1228$	D	1,49093 [$t = 16^{\circ}, 1$]		<i>Id.</i>
Carbonate éthylthymylique. $C^{13}H^{18}O^3 =$ $C^2H^3.O.CO.O.C^6H^3 \begin{cases} CH^3 & (1) \\ C^3H^3 & (2) \end{cases}$ $d^0 = 1,1524$	D	1,49981 [$t = 15^{\circ}, 7$]		<i>Id.</i>
Carbonate <i>n</i>-heptylphénylique. $C^{14}H^{20}O^3 = C^2H^3.O.CO.O.C^6H^5$ $d^0 = 1,0465$	D	1,47812 [$t = 16^{\circ}, 1$]		<i>Id.</i>
Carbonate hexylphénylique. $C^{13}H^{18}O^3 = C^6H^{13}.O.CO.O.C^6H^5$ $d^0 = 1,0492$	D	1,48224 [$t = 15^{\circ}, 7$]		<i>Id.</i>
Carbonate méthylgalaïque. $C^9H^{10}O^4 = CH^3.O.CO.O.C^6H^4.OCH^3$ $d^0 = 1,196$	D	1,51736 [$t = 15^{\circ}, 7$]		<i>Id.</i>
Carbonate méthylphénylique. $C^8H^8O^3 = CH^3.O.CO.O.C^6H^5$ $d^0 = 1,1607$	D	1,50221 [$t = 16^{\circ}, 1$]		<i>Id.</i>
Carbonate <i>n</i>-octylphénylique. $C^{15}H^{22}O^3 = C^8H^{17}.O.CO.O.C^6H^5$ $d^0 = 1,0432$	D	1,47647 [$t = 16^{\circ}, 1$]		<i>Id.</i>
Carbonate <i>n</i>-propylgalaïque. $C^{11}H^{14}O^4 =$ $C^2H^3.CH^3.O.CO.O.C^6H^4.OCH^3$ $d^0 = 1,116$	D	1,49872 [$t = 15^{\circ}, 7$]		<i>Id.</i>

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RACE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Carbonate <i>n</i>-propylphénylique. $C^{10}H^{12}O^3 = C^2H^5.CH^3.O.CO.O.C^6H^5$ $d^{20}_4 = 1,0756$	D	1,48640 [$t = 16^\circ, 1$]		<i>Id.</i>
Carbonate <i>i</i>-propylphénylique. $C^{10}H^{12}O^3 = (CH^3)^2CH.O.CO.O.C^6H^5$ $d = ?$	D	1,48429 [$t = 16^\circ, 1$]		<i>Id.</i>
<i>d</i>-Carone. $C^{10}H^{16}O$ $d^{21}_4 = 0,9556$	D	1,47664 [$t = 21^\circ$]		KONDAKOFF et GORBUNOFF [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVI, p. 237; 1897].
$d^{18,8}_4 = 0,9577$	Li C D Tl F H_γ	1,47548 1,47597 1,47877 1,48187 1,48560 1,49122 [$t = 18^\circ, 8$]		BRÜHL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 1221; 1899).
Carvacrol $C^{10}H^{14}O$ $d^{18,6}_4 = 0,9774$	Li C D Tl F H_γ	1,51926 1,52009 1,52450 1,52950 1,53581 1,54550 [$t = 18^\circ, 6$]		<i>Id.</i>
Carvénone. $C^{10}H^{16}O$ $d^{20}_4 = 0,919$	D	1,47664 [$t = 20^\circ$]		KONDAKOFF et GORBUNOFF (<i>loc. cit.</i> , p. 254).
$d^{19,1}_4 = 0,9271$	Li C D Tl F H_γ	1,47958 1,48017 1,48377 1,48781 1,49289 1,50087 [$t = 19^\circ, 1$]		BRÜHL (<i>loc. cit.</i>).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Carvol. Voir Carvone.				
<i>l</i> .-Carvomenthène. $C^{10}H^{18}$ (de <i>l</i> .-carvomenthol) $d_4^{16,5} = 0,8230$	D	1,45979 [$t = 16^{\circ},5$]		KONDAKOFF et LUTSCH- NINE [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LX, p. 274; 1899].
<i>d</i> .-Id. (du bromhydrate de carvomenthène) $d_4^{20} = 0,8230$	D	1,45959 [$t = 20^{\circ}$]		<i>Id.</i> , p. 276.
<i>l</i> .-Carvomenthol. $C^{10}H^{18}.OH$ $d_4^{20,2} = 0,9070$	D	1,4672 [$t = 20^{\circ},2$]		<i>Id.</i> , p. 270.
<i>d</i> .-Id. $d_4^{23} = 0,901$	D	1,4696 [$t = 23^{\circ}$]	.	
<i>d</i> .-Carvone (<i>Carvol</i>). $C^{10}H^{14}O$ $d_4^{18,4} = 0,9626$	<i>Li</i> <i>C</i> <i>D</i> <i>Tl</i> <i>F</i> <i>H_γ</i>	1,49543 1,49614 1,49994 1,50429 1,50978 1,51824 [$t = 18^{\circ},4$]		BRÜHL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 1224; 1899).
Carvotanacétone. $C^{10}H^{16}O$ $d_4^{20} = 0,9351$	<i>Li</i> <i>C</i> <i>D</i> <i>Tl</i> <i>F</i> <i>H_γ</i>	1,47669 1,47730 1,48056 1,48430 1,48887 1,49606 [$t = 20^{\circ}$]		<i>Id.</i>
Caryophyllène. $C^{15}H^{24}$ $d_4^{20} = 0,9032$	D	1,50019 [$t = 20^{\circ}$]		KREMERS, SCHREINER et Miss JAMES (<i>Pharm.</i> <i>Arch.</i> , t. I, p. 209; 1898).
$d_4^{20} = 0,9019$	<i>C</i> <i>D</i> <i>F</i> <i>H_γ</i>	1,49694 1,50024 1,50830 1,51528 [$t = 20^{\circ}$]		SCHREINER et KREMERS (<i>Id.</i> , t. II, p. 281; 1899).
(redistillé) $d_4^{20} = 0,9014$	D	1,49976 [$t = 20^{\circ}$]		

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Chlorhydrate de carvomenthène (actif). $C^{10}H^{19}Cl$ $d_4^{19} = 0,939$	D	1,46494 [$t = 19^\circ$]		KONDAKOFF et LUTSCH- NINE (<i>loc. cit.</i> , p. 274).
Chlorhydrate de dihydrocarvone. $C^{10}H^{17}OCl$ $d_4^{20} = 1,0248$	D	1,47877 [$t = 20^\circ$]		KONDAKOFF et GORBUNOFF [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVI, p. 257; 1897].
Chlorocinnamène. Voir Phénylchloréthylène.				
(2) Chlorocymène. $C^{10}H^{13}Cl = C^6H^5(CH^3)Cl$ (1. 2. 3.) $d_4^{18} = 1,01$	D	1,50782 [$t = 18^\circ$]		KLAGES et KRAITH (<i>Ber. d.</i> <i>D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2555; 1899).
2.-Chloro-3.-diéthoxyacrylate éthylque. $C^{12}H^{15}ClO^4 =$ $(OC^2H^5)^2C : CCl.COOC^2H^5$ $d_4^{20} = 1,0843$	D	1,4319 [$t = 20^\circ$]		FRITSCH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 319; 1897).
(2) Chlorodihydrocymène. $C^{10}H^{13}Cl$ $d_4^{18} = 1,01$	D	1,51202 [$t = 18^\circ$]		KLAGES et KRAITH (<i>loc.</i> <i>cit.</i> , p. 2554).
(2) Chloro-Δ^{1,3}-dihydrocymène. $C^{10}H^{13}Cl =$ $CH^3.C \begin{array}{l} \diagup CCl - CH \\ \diagdown CH^2 - CH^2 \end{array} \diagup C.C^3H^7$ $d_4^{20} = 1,023$	D	1,51620 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 2559.
(2) Chlorohexahydrocymène. $C^{10}H^{19}Cl =$ $CH^3.C \begin{array}{l} \diagup CHCl - CH^2 \\ \diagdown CH^2 - CH^2 \end{array} \diagup CH.C^3H^7$ $d_4^{18} = 0,935$	D	1,46179 [$t = 18^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 2551.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Chloromalonate diéthylique. $C^2H^{11}ClO^4 = CHCl \begin{matrix} \diagup COOC^2H^5 \\ \diagdown COOC^2H^5 \end{matrix}$ $d_4^{20} = 1,1776$	D	1,4327 [$t = 20^\circ$]		FRITSCH (<i>loc. cit.</i> , p. 320).
d.-Chloropropionate i.-butylique. $C^3H^{13}ClO^2 = CH^3.CHCl.COOC^4H^9$ $d_4^{20} = 1,0312$	D	1,4247 [$t = 20^\circ$]		WALDEN (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXX, p. 483; 1898).
(3) Chloro-$\Delta^{2(4,5)}$-terpadiène. $C^{10}H^{15}Cl =$ $CH^3.CH \begin{matrix} \diagup CH = CCl \\ \diagdown CH^2 - CH^2 \end{matrix} C:C(CH^3)^2$ $d^{19} = 0,983$	D	1,49928 [$t = 19^\circ$]		KLAGES (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2565; 1899).
(2) Chloro-Δ^1-tétrahydro- cymène. $C^{10}H^{13}Cl =$ $CH^3.C \begin{matrix} \diagup CCl - CH^2 \\ \diagdown CH^2 - CH^2 \end{matrix} CH.C^3H^7$ $d^{18} = 1,001$	D	1,52301 [$t = 18^\circ$]		KLAGES et KRAITH (<i>loc. cit.</i> , p. 2552).
Chlorure d'amylacétyle. (d'amyle actif) $C^7H^{13}ClO =$ $\begin{matrix} CH^3 \\ C^2H^5 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CH.CH^2.CH^2.COCl$ $d^{17,5} = 0,9787$	D	1,4283 [$t = 17^\circ, 5$]		GUYE et GUERCHOIRIN (<i>Arch. de Gen.</i> (3 ^e pér.), t. IV, p. 206; 1897).
Chlorure de carvomenthol (rac.). $C^{10}H^{19}Cl$ $d_4^{21} = 0,9450$	D	1,46534 [$t = 21^\circ$]		KONDAKOFF et LUTSCHINIK (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LX, p. 272; 1899).
Chlorure de dihydroeucarvéol. $C^{10}H^{17}Cl$ $d^{18} = 0,935$	D	1,46179 [$t = 18^\circ$]		KLAGES et KRAITH (<i>loc. cit.</i> , p. 2562).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RACE	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Cinnamène. $C^8H^8 = C^8H^7.CH:CH^2$ $d_4^{15} = 0,911$	D	1,5457 [$t = 15^\circ$]		BILTZ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVI, p. 277; 1897).
Citriondrique (aldéhyde). $C^{10}H^{16}O =$ $\begin{array}{c} CH^3 \\ CH^3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} C:CH.CH^2.CH:C(CH^3).CH^2.CHO$ $d_4^{20} = 0,8883$	D	1,48538 [$t = 20^\circ$]		STIEHL [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVIII, p. 77; 1898].
Citriondridèneacétone. $C^{12}H^{20}O = C^8H^{15}.CH:CH.CO.CH^3$ $d_4^{20} = 0,8980$	D	1,52903 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 79.
Citronnellique (acide). $C^{10}H^{18}O^2$ $d_4^{21} = 0,9292$	D	1,4534 [$t = 21^\circ$]		TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 290; 1898).
Coriandrol. $C^{10}H^{18}O$ $d_4^{17,5} = 0,8726$	D	1,46455 [$t = 17^\circ,5$]		<i>Id.</i> , p. 827.
p.-Crésylnitrométhane. $C^8H^8AzO^2 = \underset{(1)}{CH^3}.C^6H^4.\underset{(2)}{CH^2}.AzO^2$ $d_4^{20} = 1,1233$	D	1,53106 [$t = 20^\circ$]		KONOWALOFF (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXXI, p. 254; 1899).
Diacétylsuccinate diéthylique. $\begin{array}{c} CH^3.C(OH):C.COOC^2H^5 \\ C^{12}H^{18}O^6 = \\ CH^3.C(OH):C.COOC^2H^5 \end{array}$ (α_1) $d_4^{20} = 1,1238$	D	1,4595 [$t = 20^\circ$]		KNORR (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXVI, p. 371; 1899).
Id. (α_2).	D	1,4545 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 373.
Id. (α_3).	D	1,4392 [$t = 20^\circ$]	— 0,00029 [20° et 35°]	<i>Id.</i> , p. 376.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Dibenzoylsuccinate diéthylique. $C^{22}H^{22}O^6 = \begin{array}{c} C^6H^5.C(OH):C.COOC^2H^5 \\ \\ C^6H^5.C(OH):C.COOC^2H^5 \end{array}$ $d_4^{20} = 1,158$	D	1,5471 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 387.
Dibromure de benzal. $C^6H^5.CHBr^2$ $d_4^{15} = 1,51$	D	1,541 [$t = ?$]		CURTJUS et QURDENFELD [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVIII, p. 390; 1898].
Dichlorure i.-amylphosphoreux. $C^5H^{11}.OPCl^2$ $d_4^{20} = 1,1364$	D	1,45566 [$t = 20^\circ$]		KOWALEWSKY (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXIX, p. 222; 1897).
Dichlorure i.-butylphosphoreux. $C^4H^9.OPCl^2$ $d_4^{20} = 1,1657$	D	1,46084 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i>
Dichlorure éthylphosphoreux. $C^2H^5.OPCl^2$ $d_4^{20} = 1,2857$	D	1,47176 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i>
Dichlorure méthylphosphoreux. $CH^3.OPCl^2$ $d_4^{20} = 1,3980$	D	1,47725 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i>
Dichlorure n.-propylphosphoreux. $C^3H^7.OPCl^2$ $d_4^{20} = 1,2278$	D	1,46604 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i>
Diéthanoléthylamine. $C^6H^{16}AzO^2 = \begin{array}{c} CH^3.CH^2(OH) \\ C^2H^5.AzH \quad \\ CH^3.CH^2(OH) \end{array}$ $d_4^{20} = 1,0135$	D	1,4663 [$t = 20^\circ$]		KNORR et SCHMIDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1074; 1898).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Diéthanolméthylamine. $C^2H^{14}AzO^2 =$ $CH^3.AzH \begin{cases} CH^3.CH^2(OH) \\ CH^3.CH^2(OH) \end{cases}$ $d_4^{20} = 1,0377$	D	1,4678 [$t = 20^\circ$]		KNORR et MATHES (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1071; 1898).
Difluorobromoéthylène. C^2HFl^2Br $d_4^{20} = 1,8434$	D	1,38461 [$t = 0^\circ$]		SWARTS (<i>Bull. Acad. Belg.</i> (3 ^e s.), t. XXXIV, p. 314; 1897).
Difluorodibromoéthane. $C^2H^2Br^2Fl^2$ $d_4^{20} = 2,3120$	D	1,46223 [$t = 20^\circ$]		Id. (<i>id.</i> , t. XXXIII, p. 443; 1897).
Difluorodibromoéthylène. $C^2Br^2Fl^2$ $d_4^{20} = 2,3121$	D	1,45345 [$t = 20^\circ$]		Id. (<i>id.</i> , t. XXXIV, p. 316).
Difluorotribromoéthane. $C^2HBr^2Fl^2$ $d_4^{17,5} = 2,6077$	D	1,50787 [$t = 17^\circ,5$]		Id., p. 309.
Dihydrobenzène. C^6H^8 $d_4^{15,5} = 0,84785$	C F H_γ	1,47254 1,48687 1,49589 [$t = 15^\circ,5$]		PERKIN in FORTY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 944; 1898).
Dihydrocarvone. $C^{10}H^{16}O$ $d_4^{17,5} = 0,9273$	Li C D Tl F H_γ	1,46840 1,46884 1,47175 1,47490 1,47870 1,48449 [$t = 17^\circ,5$]		BRÜHL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 1221; 1899).
(de <i>l.</i> -carvone). $d_4^{16} = 0,9308$	D	1,47243 [$t = 16^\circ$]		KONDAKOFF et LUTSCHNINE (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (3 ^e s.), t. LX, p. 261; 1899).
(de <i>d.</i> -carvone). $d_4^{22} = 0,9269$	D	1,46998 [$t = 22^\circ$]		

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Dihydroeucarvéol. $C^{10}H^{18}O$ $d_4^{20} = 0,929$	D	1,475 86 [$t = 20^\circ$]		KLAOGS et KRAITH (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2562; 1899).
Dihydroeucarvone. $C^{10}H^{16}O$ $d_4^{18,9} = 0,9232$	Li C D Tl F H_γ	1,464 12 1,464 55 1,467 39 1,470 46 1,474 06 1,479 65 [$t = 18^\circ, 9$]		BRÜHL (<i>loc. cit.</i>).
$d_4^{20} = 0,927$	D	1,469 78 [$t = 20^\circ$]		KLAOGS et KRAITH (<i>loc. cit.</i> , p. 2563).
Dihydroisophorone. Voir Triméthylcyclohexanone.				
Diodure de méthylène. CH_2I_2	C D F H_γ	1,732 1,743 1,767 1,794 [$t = 15^\circ$]		MADAN (<i>J. Roy. microsc. Soc.</i> , 1897; p. 273).
$d = 3,334$	C D F	1,731 36 1,741 29 1,768 49 [$t = 21^\circ$]	— 0,000 672 — 0,000 678 — 0,000 706 [$t = 21^\circ$ à 98°, 7]	LEISS (<i>Zeits. f. Instr.-K.</i> , t. XIX, p. 73; 1899).
Diméthyl (1.3) cyclohexane. Voir Diméthylhexaméthylène.				
Diméthyl (1.3) cyclohexanol (5). $C^8H^{16}O =$ $\begin{array}{c} CH^2 - CH(CH^3) - CH^2 \\ \qquad \qquad \qquad \\ CH(OH) - CH^2 - CH(CH^3) \end{array}$ $d_4^{21} = 0,9109$	D	1,4540 [$t = 21^\circ$]		KNÖVENAGEL et MAC GARVEY (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 161; 1897).
$d_4^{16} = 0,9019$	D	1,457 39 [$t = 16^\circ$]		KNÖVENAGEL et WEDMEYER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 182; 1897).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Diméthyl(1.3)cyclohexanone(5). $C^8H^{14}O = \begin{array}{c} CH^2-CH(CH^3)-CH^2 \\ \quad \quad \\ CO-CH^2-CH(CH^3) \end{array}$ $d_4^{17} = 0,8994$	D	1,4450 [$t = 17^\circ$]		KNØVENAGEL et MAC GARVEY (<i>loc. cit.</i> , p. 164).
$d_4^{17} = 0,8994$	D	1,44537 [$t = 17^\circ$]		KNØVENAGEL et WEDEMEYER (<i>loc. cit.</i> , p. 184).
Diméthyl(1.3)Δcyclohexène. $C^8H^{14} = \begin{array}{c} CH-CH(CH^3)-CH^2 \\ \quad \quad \\ CH-CH^2-CH(CH^3) \end{array}$ $d_4^{18} = 0,8005$	D	1,4430 [$t = 18^\circ$]		KNØVENAGEL et MAC GARVEY (<i>loc. cit.</i> , p. 166).
Diméthyl(2.6)heptanon(5)-olique(1) (acide). $C^9H^{18}O^2 = \begin{array}{c} CH^3 \diagup CH.CO.CH^2.CH^2.CH.CO.OH \\ \quad \quad \\ CH^2 \quad \quad CH^3 \end{array}$ $d_4^{20} = 1,0214$	D	1,4488 [$t = 20^\circ$]		TIEMANN et SEMMLER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 2893; 1898).
Diméthylhexahydrophénol. Voir Diméthylcyclohexanol.				
Diméthyl(1.3)hexaméthylène. $C^8H^{16} = \begin{array}{c} CH^2-CH(CH^3)-CH^2 \\ \quad \quad \\ CH^2-CH^2-CH(CH^3) \end{array}$ $d_4^{18} = 0,7736$	D	1,4270 [$t = 18^\circ$]		KNØVENAGEL et MAC GARVEY (<i>loc. cit.</i> , p. 167).
Diméthyl(1.4)hexaméthylène. $C^8H^{16} = \begin{array}{c} CH^2-CH(CH^3)-CH^2 \\ \quad \quad \\ CH^2-CH(CH^3)-CH^2 \end{array}$ $d_4^{20} = 0,7690$	D	1,4244 [$t = 20^\circ$]		ZELINSKY et NAUMOW (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 3207; 1898).
Diméthyl(1.1)triméthylène. $C^5H^{10} = (CH^3)^2 : C \begin{array}{l} \diagup CH^2 \\ \diagdown CH^2 \end{array}$ $d_4^{20} = 0,6604$	D	1,3659 [$t = 20^\circ$]		GUSTAVSON et Mølle POPPER [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVIII, p. 459; 1898].
Dioxyde de tanacétogène. $C^9H^{16}O^2$ $d_4^{20} = 0,9775$	D	1,4450 [$t = 20^\circ$]		TIEMANN et SEMMLER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXX, p. 441; 1897).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Diphénylméthane $C^{12}H^{12} = C^6H^5.CH^3.C^6H^5$ $d_4^{16} = 0,944$	D	1,56957 [$t = 16^\circ$]		KLAGEB et ALLENDORFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 999; 1898).
Disilicate hexapropylique. $Si^2O(OC^3H^7)^6$ $d_4^{25} = 0,9769$	C D F H_T	1,40566 1,40759 1,41252 1,41652 [$t = 22^\circ, 6$]		ABATI(<i>Zelts. f. physik. Ch.</i> , t. XXV, p. 362; 1898).
β-Dithioéthylbutyrate éthyllique. $C^{10}H^{18}S^2O^2 =$ $CH^3.C(SC^2H^5)^2.CH^3.COOC^2H^5$ $d_4^{16} = 1,0335$	D	1,50920 [$t = 15^\circ$]		POBNER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2805; 1899).
β-Dithioéthylglutarate diéthyllique. $C^{12}H^{24}S^2O^2 =$ $(SC^2H^5)^2C \begin{cases} CH^3.COOC^2H^5 \\ CH^3.COOC^2H^5 \end{cases}$ $d_4^{17} = 1,1006$	D	1,50510 [$t = 15^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 2812.
Éthanoléthylamine. $C^4H^{11}AzO = C^2H^5.AzH.CH^3.CH^3OH$ $d_4^{25} = 0,9140$	D	1,4440 [$t = 20^\circ$]		KNORR et SCHMIDT (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1073; 1898).
Éthanolméthylamine. $C^3H^9AzO = CH^3.AzH.CH^3.CH^3OH$ $d_4^{25} = 0,9370$	D	1,4385 [$t = 20^\circ$]		KNORR et MATTHES (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 1070; 1898).
α-Éthyl-β-dithioéthylbutyrate éthyllique. $C^{12}H^{24}S^2O^2 =$ $CH^3.C(SC^2H^5)^2.CH(C^2H^5).COOC^2H^5$ $d_4^{15} = 1,0071$	D	1,49394 [$t = 15^\circ$]		POBNER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2808; 1899).
(1) Éthylmorpholine. $C^6H^{12}AzO = C^2H^5.Az \begin{cases} CH^3.CH^2 \\ CH^3.CH^2 \end{cases} O$ $d_4^{25} = 0,8996$	D	1,4400 [$t = 20^\circ$]		KNORR et SCHMIDT (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCL, p. 15; 1898).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
N-Éthyl-(α)-pipécoléine. $C^8H^{13}Az =$ $CH^2 \begin{array}{l} \diagup CH = C(CH^3) \\ \diagdown CH^2 - CH^2 \end{array} \text{Az.} C^2H^5$ $d_4^{17,5} = 0,8907$	D F	1,48610 1,49427 $[t = 17^{\circ}, 5]$		LADENBURG (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCIV, p. 56; 1899).
N-Éthyl-(α)-pipécoléyl- (β)-alkine. $C^9H^{15}AzO =$ $(CH^2.OH)C \begin{array}{l} \diagup C = C(CH^3) \\ \diagdown CH^2-CH^2-CH^2 \end{array} \text{Az.} C^2H^5$ $d_4^{17,5} = 0,93965$	D F	1,46260 1,46864 $[t = 24^{\circ}, 5]$		<i>Id.</i> , p. 59.
N-Éthyl-(α)-pipécoléine. $C^8H^{13}Az =$ $CH^2 \begin{array}{l} \diagup CH^2-CH(CH^3) \\ \diagdown CH^2-CH^2 \end{array} \text{Az.} C^2H^5$ $d_4^{17,5} = 0,8368$	D F	1,44800 1,45417 $[t = 24^{\circ}, 5]$		<i>Id.</i> , p. 57.
N-Éthyl-(α)-pipécoléyl- (β)-alkine. $C^9H^{15}AzO =$ $(CH^2.OH)CH \begin{array}{l} \diagup CH(CH^3) \\ \diagdown CH^2-CH^2-CH^2 \end{array} \text{Az.} C^2H^5$ $d_4^{17,5} = 0,9549$	D F	1,47780 1,48439 $[t = 21^{\circ}, 75]$		<i>Id.</i> , p. 60.
Eucarvone. $C^{10}H^{14}O$ $d^{20} = 0,952$	D	1,5048 $[t = 20^{\circ}]$		LÖHR (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCV, p. 238; 1899).
Fabianol. $C^{24}H^{30}O^4$	D	1,5076 $[t = ?]$		KUNZ-KRAUSE (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXVII, p. 1; 1899).
Fenelène. $C^{10}H^{16}$ $d^{20} = 0,842$	D	1,47439 $[t = 20^{\circ}]$		WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCC, p. 312; 1898).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Fenoylénique (alcool). $C^{10}H^{18}O$ $d_4^{20} = 0,922$	D	1,47321 [$t = ?$]		<i>Id.</i> , p. 311.
Fluoracétate éthylique. $CH^2Fl.COO C^2H^3$ $d_4^{17} = 1,330$	D	1,4073 [$t = 17^\circ$]		SWARTS [<i>Bull. Acad. Belg.</i> (3 ^e s.), t. XXXIV, p. 302; 1897].
Fluoracétate méthylque. $CH^2Fl.COO CH^3$ $d_4^{18} = 1,1666$	D	1,36987 [$t = 18^\circ$]		<i>Id.</i>
Fluorobromoéthylène. C^2H^2BrFl $d_4^{16,5} = 1,6939$	D	1,41765 [$t = 16^\circ, 5$]		<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. XXXIII, p. 456; 1897).
Fluorochlorobromométhane. $CH Cl Br Fl$ $d_4^{18} = 1,9293$	D	1,42209 [$t = 16^\circ$]		<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. XXXIV, p. 302; 1897).
Fluorodibromoéthylène. $C^2H Br^2 Fl$ $d_4^{17,5} = 2,2908$	D	1,49533 [$t = 17^\circ$]		<i>Id.</i>
Fluorodibromométhane. $CH Br^2 Fl$ $d_4^{17,5} = 2,2403$	D	1,47333 [$t = 17^\circ, 5$]		<i>Id.</i>
Fluorotétrabromoéthane. $C^2H Br^4 Fl$ $d_4^{16} = 2,9387$	D	1,59707 [$t = 16^\circ$]		<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. XXXIII, p. 470; 1897).
Fluorotribromoéthane. $C^2H^2 Br^3 Fl$ $d_4^{18} = 2,6737$	D	1,56383 [$t = 18^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 446.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Fluorotribromoéthylène. C^2Br^3FI $d_4^{20} = 2,6659$	D	1,54821 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 471.
Fluorotrichlorométhane. CCl^3FI $d_4^{16} = 1,4944$	D	1,3856 [$t = 16^\circ$]		<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. XXXIV, p. 302; 1897).
Galipène. $C^{15}H^{24}$ $d_4^{20} = 0,9110$	D	1,50374 [$t = 20^\circ$]		BECKURTS et TRÜGGER (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXV, p. 318; 1897).
Galipénique (alcool). $C^{15}H^{26}O$ $d_4^{20} = 0,9270$	D	1,50624 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i>
Géranial. $C^{16}H^{18}O$ $d_4^{20} = 0,8898$	D	1,48752 [$t = 20^\circ$]		STIEHL [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVIII, p. 82; 1898)].
α -Id. $d_4^{20} = 0,8898$	D	1,4891 [$t = 20^\circ$]		TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXII, p. 120; 1899).
β -Id. $d_4^{20} = 0,8888$	D	1,4895 [$t = 20^\circ$]		
Géranique (acide). $C^{16}H^{16}O^2 =$ $\begin{array}{c} CH^3 \\ CH^3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} C:CH.CH^3.CH^2.C:CH.CO.OH$ $\begin{array}{c} \\ CH^3 \end{array}$ $d_4^{19} = 0,964$	D	1,48362 [$t = 19^\circ$]		TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXI, p. 82; 1898).
Géranylidèneacétone. Voir Pseudoionone.				
Glutaconate éthylique. $C^9H^{14}O^4 =$ $\begin{array}{c} CH_3.CH^2.CO.OC^2H^5 \\ \\ CH.CO.OC^2H^5 \end{array}$ $d_4^{20} = 1,0499$	D	1,44747 [$t = 20^\circ$]		HENRICH (<i>Monatsh. f. Ch.</i> , t. XX, p. 553; 1899).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Heptylénique (acide). $C^7H^{12}O^2$ $d_4^{22} = 0,943$	D	1,44204 [$t = 22^\circ$]		WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCIX, p. 8; 1899).
Hexachloro-(α)-céto-cyclopentène. C^5Cl^6O $d_4^{20} = 1,7616$	D	1,56626 [$t = 20^\circ$]		SCHAUM (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCC, p. 211; 1898).
Hexachloropropylène. $C^3Cl^6 = CCl^2 : CCl : CCl^3$ $d_4^{20} = 1,7652$	D	1,5091 [$t = 20^\circ$]		FRITSCH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 315; 1897).
Hexahydrotoluène. C^8H^{14} $d_4^{18,5} = 0,7662$	D	1,41705 [$t = 18^\circ, 5$]		KNÖVERNAGEL et TÜBBEN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 158; 1897).
Hexaméthylène. C^6H^{12} [du pétrole de Galicie] $d_4^{17,4} = 0,7742$	A Li C D F H_γ	1,41977 1,4218 1,42211 1,42446 1,42960 1,43391 [$t = 17^\circ, 4$]		PERKIN in FORTEY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 939; 1898).
Hexaméthylène dichloré. $C^6H^{10}Cl^2$ $d_4^{16,6} = 1,670$	A Li C D F H_γ	1,48274 1,48517 1,48556 1,48862 1,49467 1,50189 [$t = 16^\circ, 6$]		<i>Id.</i> , p. 944.
Hexaméthylène monobromé. $C^6H^{11}Cl$ $d_4^{14,6} = 1,3264$	Li C D	1,49177 1,49255 1,49564 [$t = 14^\circ, 6$]		<i>Id.</i> , p. 947.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Hexaméthylène monochloré. $C^6H^{11}Cl$ $d_4^{20} = 0,9765$	A Li C D F H_γ	1,45053 1,45267 1,45313 1,45552 1,46153 1,46644 [$t = 18^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 911.
Ionène. $C^{13}H^{18}$ (de α -Ionone) $d^{20} = 0,937$	D	1,527 [$t = 20^\circ$]		TIRMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 879; 1898).
Id. (de β-Ionone). $d^{18} = 0,936$	D	1,5274 [$t = 18^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 873.
α-Ionone. $C^{13}H^{20}O$ $d^{20} = 0,932$	D	1,4980 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 876.
β-Id. $d^{11} = 0,946$	D	1,521 [$t = 17^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 871.
Isolauronolate éthylique. $C^{11}H^{18}O^2 =$ $\begin{array}{c} (CH^3)^2C-CH^3 \\ \\ CH^3.CH.CH \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} C.COOC^2H^5$ $d_4^{17,2} = 0,9534$	A Li C D F H_γ	1,45950 1,46238 1,46307 1,46624 1,47429 1,48127 [$t = 17^\circ, 2$]		PERKIN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 833; 1898).
Isolauronolate méthylique. $C^{10}H^{16}O^2 = C^8H^{13}.COOCH^3$ $d_4^{17,3} = 0,9721$	A Li C D F H_γ	1,46278 1,46575 1,46634 1,46970 1,47795 1,48517 [$t = 17^\circ, 3$]		<i>Id.</i>

Isophorone. Voir Triméthylcyclohexénone.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Laurique (acide). $C^{12}H^{24}O^2$ $d_4^{15} = 0,8642$	D	1,42665 [$t = 60^\circ$]		SCHIEU (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 186; 1899).
Allo-Lemonal. $C^{10}H^{16}O =$ $\begin{array}{c} CH_3 \\ \diagup \\ C:CH.CH:CH.CH.CH^2.CH.O \\ \diagdown \\ CH_3 \end{array}$ $\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ CH^2 \end{array}$ $d_4^{15} = 0,9017$	D	1,48306 [$t = 20^\circ$]		STIEHL [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVIII, p. 87; 1898].
Allo-Lemonylidèneacétone. $C^{12}H^{20}O = C^{10}H^{16}:CH.CO.CH^3$ $d_4^{15} = 0,9000$	D	1,53150 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 89.
Licarhodal. Voir Allo-Lemonal.				
l.-Linalol. $C^{10}H^{18}O$ $d_4^{20} = 0,8622$	D	1,46108 [$t = 20^\circ$]		TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 827; 1898).
(de l'essence de petitgrain). $d_4^{15} = 0,8699$	D	1,4612 [$t = 15^\circ$]		CHARABOT et PILLET [<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XXI, p. 76; 1899].
Id. (inactif) (du géranol) $d_4^{15} = 0,870$	D	1,46270 [$t = 20^\circ$]		STEPHAN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LX, p. 253; 1899].
Menthène. $C^{10}H^{18}$ (de l.-menthylamine) $d_4^{18} = 0,811$	D	1,45209 [$t = 18^\circ$]		WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCC, p. 282; 1898).
Menthénone. $C^{10}H^{16}O$ $d_4^{20} = 0,919$	D	1,4733 [$t = 20^\circ$]		WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCV, p. 272; 1899).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	HAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
d.-Menthylamine. $C^{10}H^{19}.AzH^2$ $d^{20} = 0,857$	D	1,45940 [$t = 20^\circ$]?		WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCC, p. 284; 1893).
Méthyl-(1)-i.-butyl-(3)-cyclo- hexénone-(5). $C^{11}H^{18}O =$ $\begin{array}{c} CH = C(CH^3) - CH^2 \\ \\ CO - CH^2 - CH(C^4H^9) \end{array}$ $d_4^{21,5} = 0,9198$	D	1,4807 [$t = 21^\circ,5$]		KNOEVENAGEL et SCHÜ- RENBERG (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 139; 1897).
Méthylcyclohexane. Voir Hexahydrotoluène.				
Méthyl-(1)-cyclohexanol-(5). $C^7H^{14}O = CH^2.CH(CH^3).CH^2$ $\begin{array}{c} \\ CH(OH) - CH^2 - CH^2 \end{array}$ $d_4^{18} = 0,91905$	D	1,4579 [$t = 16^\circ$]		TÜBBEN (<i>Inaug. Dissert.</i> Heidelberg; 1897).
$d_4^{16,5} = 0,9228$	D	1,45895 [$t = 16^\circ,5$]		KNOEVENAGEL et WEDE- MEYER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 182; 1897).
Méthyl-(1)-cyclohexanone-(5). $C^7H^{12}O = CH^2.CH(CH^3).CH^2$ $\begin{array}{c} \\ CO - CH^2 - CH^2 \end{array}$ $d_4^{19,2} = 0,9213$	D	1,44174 [$t = 19^\circ,3$]		TÜBBEN (<i>loc. cit.</i>).
$d_4^{18} = 0,9151$	D	1,44485 [$t = 18^\circ$]		KNOEVENAGEL et WEDE- MEYER (<i>loc. cit.</i> , p. 184).
Méthylcyclohexène. $C^7H^{12} = CH^2.CH(CH^3).CH^2$ $\begin{array}{c} \\ CH = CH - CH^2 \end{array}$ $d_4^{20,3} = 0,8048$	D	1,44541 [$t = 20^\circ,3$]		TÜBBEN (<i>loc. cit.</i>).
(3)-Méthyl-(5)-diméthylpyrazo- line. $C^6H^{12}.Az^2 = CH^2.C - CH^2$ $\begin{array}{c} \quad \\ Az \quad C(CH^3)^2 \\ \diagdown \quad / \\ AzH \end{array}$ $d^{10} = 0,907$	D	1,46149 [$t = 10^\circ$]		CURTIS et ZINKEISEN (<i>J.</i> <i>f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVIII, p. 316; 1898).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
α-Méthyl-β-dithioéthyl- butyrate éthylique. $C^{12}H^{22}S^2O^2 =$ $CH^3.C(SC^2H^3)^2.CH(CH^3).COOC^2H^5$ $d_4^{15} = 1,0525$	D	1,51326 [$t = 15^\circ$]		POSNER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2807; 1899).
Méthyl-(1)-éthyl-(3)-hexamé- thylène. $C^8H^{16} = CH^2.CH(CH^3).CH^2$ $\begin{array}{c} \\ CH^2 - CH^2 - CH(C^2H^5) \end{array}$ $d_4^{20} = 0,7989$	D	1,4386 [$t = 20^\circ$]		ZELINSKY et OBERLENDER (<i>J. Soc. phys.-chim.</i> <i>Russe.</i> t. XXXI, p. 496; 1899).
Méthylhepténol. $C^8H^{16}O =$ $\begin{array}{c} CH^3 \\ \\ CH^2 \end{array} > C:CH.CH^2.CH^2.CH.CH^3$ $\begin{array}{c} OH \\ \\ CH \end{array}$ $d_4^{22} = 0,8531$	D	1,4503 [$t = 22^\circ$]		TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXI, p. 2922; 1898).
Méthyl-(1)-hexyl-(3)-cyclo- hexénone-(5). $C^{12}H^{22}O = CH:C(CH^3).CH^2$ $\begin{array}{c} CO - CH^2 - CH(C^6H^{13}) \end{array}$ $d_4^{21,5} = 0,9003$	D	1,4738 [$t = 21^\circ, 5$]		KNÖVENAGEL et SCHÜ- RENBERG (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 139; 1897).
Méthylhexylénecarbinol. Voir Méthylhepténol.				
(3)-Méthyl-(5)-méthylpropyl- pyrazoline. $C^8H^{16}Az^2 = CH^3.C - CH^2$ $\begin{array}{c} \\ Az \\ \diagup \quad \diagdown \\ C \quad C \\ \diagdown \quad \diagup \\ AzH \quad CH^3 \end{array}$ $d_4^{10} = 0,888$	D	1,46318 [$t = 10^\circ$]		CURTIS et ZINKMEISEN (<i>J.</i> <i>f. prakt. Ch.</i> (2° s.), t. LVIII, p. 322; 1898).
(1)-Méthylmorpholine. $C^5H^{11}AzO = CH^3.Az \begin{array}{c} \diagup CH^2 - CH^2 \\ \diagdown CH^2 - CH^2 \end{array} O$ $d_4^{20} = 0,9051$	D	1,4332 [$t = 20^\circ$]		KNORR et MATTHES (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCCL, p. 112; 1898).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Méthyl-(1)-phényl-(3)-cyclohexanol-(5). $C^{12}H^{14}O = \begin{array}{c} CH^2-CH(CH^3)-CH^2 \\ \\ CH(OH)-CH^2-CH(C^6H^5) \end{array}$ $d_4^{15} = 1,024$	D	1,5395 [$t = 18^\circ$]		KNOEVENAGEL et GOLD-SMITH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXIII, p. 262; 1898).
Méthyl-(1)-phényl-(5)-cyclohexène-(?). $C^{12}H^{16}$ $d_4^{22} = 0,9581$	D	1,5402 [$t = 22^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 264.
Méthyl-(1)-i.-propyl-(3)-cyclohexane. $C^{10}H^{20} = \begin{array}{c} CH^2-CH(CH^3)-CH^2 \\ \quad \quad \\ CH^2-CH^2-CH(C^3H^7) \end{array}$ $d_4^{16} = 0,8033$	D	1,44204 [$t = 14^\circ$]		KNOEVENAGEL et WIEDERMANN (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 174; 1897).
Méthyl-(1)-i.-propyl-(3)-cyclohexanol-(5). $C^{10}H^{20}O = \begin{array}{c} CH^2-CH(CH^3)-CH^2 \\ \\ CH(OH)-CH^2-CH(C^3H^7) \end{array}$ $d_4^{13,6} = 0,9020$	D	1,46454 [$t = 13,6$]		<i>Id.</i> , p. 170.
$d_4^{22} = 0,8989$	D	1,45965 [$t = 22^\circ$]		KNOEVENAGEL et WEDEMEYER (<i>Id.</i> , p. 182).
Méthyl-(1)-i.-propyl-(3)-cyclohexanone-(5). $C^{10}H^{18}O = \begin{array}{c} CH^2-CH(CH^3)-CH^2 \\ \\ CO-CH^2-CH(C^3H^7) \end{array}$ $d_4^{18} = 0,9040$	D	1,45359 [$t = 18^\circ$]		KNOEVENAGEL et WIEDERMANN (<i>loc. cit.</i> , p. 172).
$d_4^{19} = 0,9014$	D	1,45329 [$t = 19^\circ$]		KNOEVENAGEL et WEDEMEYER (<i>loc. cit.</i> , p. 184).
Méthyl-(1)-i.-propyl-(3)-cyclohexène. $C^{10}H^{18}$ $d_4^{16} = 0,8197$	D	1,45609 [$t = 16^\circ$]		KNOEVENAGEL et WIEDERMANN (<i>loc. cit.</i> , p. 173).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Méthyl-(1)-i.-propyl-(3)-cyclohexénone-(5). $\text{C}^{10}\text{H}^{16}\text{O} = \begin{array}{c} \text{CH} = \text{C}(\text{CH}^3) - \text{CH}^2 \\ \\ \text{CO} - \text{CH}^2 - \text{CH}(\text{C}^3\text{H}^7) \end{array}$ (I) $d_4^{15} = 0,9333$ (II) $d_4^{15} = 0,9390$	D	(I). 1,4944 [$t = 15^\circ$] (II). 1,4890 [$t = 15^\circ$]		KNØVENAGEL et SCHÜRENBERG (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 139; 1897).
Méthyl-i.-propylphénylamino-méthane. $\text{C}^{11}\text{H}^{11}\text{Az} = \text{AzH}^2 - \begin{array}{c} \text{CH}^3 \\ \\ \text{C} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}^3 \\ \text{CH}^3 \end{array} \\ \\ \text{C}^6\text{H}^5 \end{array}$ $d_4^{20} = 0,9347$	D	1,51781 [$t = 20^\circ$]		KONOWALOFF et EGOROFF (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXX, p. 1031; 1898).
Méthyl-(1)-i.-propylphényl-(3)-cyclohexène-(?). $\text{C}^{16}\text{H}^{22} = \begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH}(\text{CH}^3) - \text{CH}^2 \\ \\ \text{CH} - \text{CH}^2 - \text{CH} \begin{array}{l} \text{C}^6\text{H}^4 \cdot \text{C}^3\text{H}^7 \\ (1) \end{array} \end{array}$ $d_4^{14} = 0,9376$	D	1,5283 [$t = 14^\circ$]		KNØVENAGEL, WEDMEYER et GIESE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCIII, p. 272; 1898).
Méthyl-i.-propylphénylnitro-méthane. $\text{C}^{11}\text{H}^{11}\text{AzO}^2 = \text{AzO}^2 - \begin{array}{c} \text{CH}^3 \\ \\ \text{C} \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}^3 \\ \text{CH}^3 \end{array} \\ \\ \text{C}^6\text{H}^5 \end{array}$ $d_4^{20} = 1,0781$	D	1,52040 [$t = 20^\circ$]		KONOWALOFF et EGOROFF (<i>loc. cit.</i>).
Morpholine. $\text{C}^4\text{H}^8\text{AzO} = \text{H} \cdot \text{Az} \begin{array}{c} \text{CH}^2 - \text{CH}^2 \\ \quad \\ \text{CH}^2 - \text{CH}^2 \end{array} \text{O}$ $d_4^{20} = 1,0007$	D	1,4540 [$t = 20^\circ$]		KNORR (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCI, p. 3; 1898).
Myristique (acide). $\text{C}^{14}\text{H}^{26}\text{O}^2$ $d_4^{20} = 0,8584$ D.	D	1,43075 [$t = 60^\circ$]		SCHULZ (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 187 1899).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
α-Nitro-<i>i</i>-amylbenzène. $C^{11}H^{13}AzO^2 =$ $C^6H^5.CH(AzO^2).CH^2.CH(CH^3)^2$ $d_4^{20} = 1,0735$	D	1,531 40 [$t = 20^\circ$]		KONOWALOFF et EGOROFF (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXX, p. 1031; 1898).
<i>o</i>-Nitrobenzoate amylique (<i>d'amyie actif</i>). $C^{12}H^{13}O^4Az = AzO^2.C^6H^5.CO O C^5H^{11}$ (1) (2) (I) $d^{11} = 1,135$ (II) $d^{16} = 1,135$	D	(I). 1,513 2 [$t = 17^\circ$] (II). 1,510 7 [$t = 16^\circ$]		GUYE et BABEL [<i>Arch. de Gen.</i> (4° pér.), t. VII, pp. 27-29; 1899].
Id.- <i>m</i> . (1. 3.). $d^{19} = 1,144$	D	1,518 7 [$t = 19^\circ$]		
Id.- <i>p</i> . (1. 4.). $d^{11} = 1,140$	D	1,520 3 [$t = 17^\circ$]		
Nitrodécanaphtène (secondaire). $C^{10}H^{19}AzO^2$ $d_4^{20} = 0,9777$	D	1,452 9 [$t = 20^\circ$]		MARKOWNIKOFF et RUDWITSCH (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXX, p. 586; 1898).
Id. (tertiaire). $d_4^{20} = 0,9830$	D	1,460 09 [$t = 20^\circ$]		

ω -Nitrotoluène. Voir Phénylnitrométhane.

ω -Nitro-*p*-xylène. Voir *p*-Créylnitrométhane.

Orthotrichloracrylate triéthylique. $C^2H^3Cl^3O^2 = \begin{array}{c} CCl^2 \\ \\ C.Cl \\ \\ C(O C^2H^5)^2 \end{array}$ $d_4^{20} = 1,2183$	D	1,464 9 [$t = 20^\circ$]		FRIEISCH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 315; 1897).
Oxydihydrogéraniate éthylique. $C^{12}H^{22}O^3$ $d_4^{17,5} = 0,9621$	D	1,457 59 [$t = 17^\circ, 5$]		TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 826; 1898).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Oxydihydrogérannique (acide). $C^{16}H^{18}O^3 =$ $\begin{array}{c} CH^3.C:CH.CH^3.CH^3.C(OH). \\ \qquad \qquad \qquad \\ CH^3 \qquad \qquad \qquad CH^3 \\ CH^3.COOH \\ d^{18} = 1,020 \end{array}$	D	1,46998 [$t = 16^\circ$]		<i>Id.</i>
Palmitique (acide). $C^{16}H^{32}O^2$ $d_4^{18} = 0,8412$	D	1,42693 [$t = 80^\circ$]		SEHR (Rec. Trav. chim. d. P. B., t. XVIII, p. 188; 1899).
Pentaérythrite tétraéthylique. $C(CH^3.OC^2H^5)^4$ $d_4^{21} = 0,9017$	D	1,41647 [$t = 21^\circ$]		GUSTAVSON et M ^{lle} POPPER [J. f. prakt. Ch. (2 ^{es}), t. LVI, p. 95; 1897].
Phénylchloréthylène. $C^6H^5Cl = C^6H^5.CH:CHCl$ $d_4^{15} = 1,1122$	D	1,5808 [$t = 15^\circ$]		BILTZ (Lieb. Ann., t. CCXCVI, p. 267; 1897).
Autre. $d_4^{15} = 1,1040$	D	1,5736 [$t = 25^\circ$]		
Phényldichloréthane. $C^6H^5Cl^2 = C^6H^5.CHCl.CH^2Cl$ $d_4^{15} = 1,240$	D	1,5544 [$t = 15^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 277.
Phényldichloréthylène. $C^6H^5Cl^2 = C^6H^5.CH:CCl^2$ $d_4^{15} = 1,2651$	D	1,5900 [$t = 15^\circ$]		<i>Id.</i>
Phényléthylène. Voir Cinnamène.				
Phénylnaphtylcétone. $C^{17}H^{12}O = C^6H^5.CO.C^{10}H^7$ $d = ?$	C D F	1,659 1,669 1,697 [$t = 15^\circ$]		MADAN (J. R. microsc. Soc. 1897; p. 273).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Phényltétrachloréthane. $C^6H^5Cl^4 = C^6H^5.CHCl.CCl^3$ $d_4^{15} = 1,453$	D	1,5718 [$t = 15^\circ$]		BILTZ (<i>loc. cit.</i>).
Phényltrichloréthane. $C^6H^5Cl^3 = C^6H^5.CHCl.CHCl^2$ $d_4^{15} = 1,362$	D	1,5646 [$t = 15^\circ$]		<i>Id.</i>
Phényltrichloréthylène. $C^6H^5Cl^3 = C^6H^5.CCl:CCl^2$ $d_4^{15} = 1,3761$	D	1,5861 [$t = 15^\circ$]		<i>Id.</i>
Pinocampheol. $C^{10}H^{17}.OH$ $d^{20} = 0,9655$	D	1,48612 [$t = 20^\circ$]		WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCC, p. 289; 1898).
Pinocamphone. $C^{10}H^{16}O$ $d^{21} = 0,959$	D	1,47273 [$t = 21^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 288.
Pinolol. $C^{10}H^{17}.OH$ $d^{20} = 0,913$	D	1,47292 [$t = 20^\circ$]		STIEHL et SIEWERTS in WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCVI, p. 276; 1899).
Pinolone. $C^{10}H^{16}O$ $d^{20} = 0,916$	D	1,46603 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i>
Pseudoionone. $C^{13}H^{20}O =$ $\begin{array}{c} CH^3 \\ \\ CH^3 \diagup C:CH.CH^2.CH^2.C:CH.CH: \\ \\ CH \end{array}$ $CH.CO.CH$ $d^{20} = 0,8982$ (moy.)	D	1,5312 (moy.) [$t = 20^\circ$]		TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 832; 1898).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
(du géranial) $d^{20}_D = 0,9037$	D	1,52736 [$t = 20^\circ$]		STIEHL [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LVIII, p. 84; 1898].
(du géranial α) $d^{20}_D = 0,8980$	D	1,5335 [$t = 20^\circ$]		TIEMANN (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXII, p. 118; 1899).
Pulégénique (acide). $C^{10}H^{16}O^2$ $d^{21}_D = 0,9955$	D	1,47547 [$t = 21^\circ$]		WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCC, p. 261; 1898).
Pulégol. (de synthèse) $C^{10}H^{11}.OH$ $d^{20}_D = 0,912$	D	1,4792 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 273.
Pulégone. (de synthèse) $C^{10}H^{16}O$ $d^{20}_D = 0,918$	D	1,46732 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 270.
Sedanollide. $C^{12}H^{18}O^2 = C^6H^9 \begin{array}{c} CH.C^6H^9 \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \\ \diagdown \quad \diagup \\ CO \end{array}$ $d^{24}_D = 1,0383$	C D F	1,48924 1,49234 1,50005 [$t = 24^\circ, 5$]		NASINI in CIAMICIAN et SILBER [<i>Gazz. chim.</i> <i>Ital.</i> , t. XXVIII (I), p. 478; 1898].

Silicate hexapropylique. Voir Disilicate hexapropylique.

Silicate tétraméthylque. $Si(OCH^3)^4$ $d^{22}_D = 1,02804$	C D F H_T	1,36597 1,36773 1,37177 1,37509 [$t = 22^\circ$]	ABATI (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XXV, p. 362; 1898).
---	----------------------	--	--

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Silicate tétrapropylique. $\text{Si}(\text{OC}^3\text{H}^1)^4$ $d_4^{22,1} = 0,9158$	C D F H_γ	1,39957 1,40159 1,40636 1,41024 [$t = 22^\circ, 7$]		<i>Id.</i>
Siliciumtétraéthyle. $\text{Si}(\text{C}^2\text{H}^3)^4$ I. $d_4^{22,2} = 0,76819$ II. $d_4^{22,1} = 0,7689$	C D F H_γ	I. 1,42479 1,42715 1,43325 1,43826 [$t = 22^\circ, 3$] II. C 1,42389 D 1,42628 F 1,43221 H_γ 1,43721 [$t = 22^\circ, 7$]		<i>Id.</i>
Stéarique (acide). $\text{C}^{18}\text{H}^{36}\text{O}^2$ $d_4^{18} = 0,8386$	D	1,43003 [$t = 80^\circ$]		SCHUL (Rec. Trav. chim. d. P. B., t. XVIII, p. 188; 1899).
Tanacétogène (dioxyde de). Voir Dioxyde de tanacétogène.				
Tanacétone. $\text{C}^{10}\text{H}^{16}\text{O}$ $d_4^{11,6} = 0,9182$	Li C D Tl F H_γ	1,44938 1,44986 1,45220 1,45492 1,45808 1,46279 [$t = 17^\circ, 6$]		BRÜHL (Ber. d. D. ch. Ges. t. XXXII, p. 1224; 1899).
Terpène. (du pulégol) $\text{C}^{10}\text{H}^{16}$ $d_4^{18} = 0,823$	D	1,4601 [$t = 18^\circ$]		WALLACH (Lieb. Ann., t. CCC, p. 271; 1898).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Terpinéol. $C^{10}H^{18}O$ (fusible à 35°) $d^{18}_4 = 0,9385$ du géraniol	D	1,48198 [$t = 20^\circ$]		STEPHAN [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LX, p. 246; 1899]. [<i>Id. (Id.</i> , t. LVIII, p. 108; 1898).]
Id. (liquide). du pinène $d = 0,937$	D	1,48323 [$t = 20^\circ$]		
du géraniol $d^{18}_4 = 0,937$	D	1,48151 [$t = 20^\circ$]		
Tétrahydrobenzène. C^6H^{10} $d^{14}_4 = 0,7993$	C F H_γ	1,43998 1,44943 1,45507 [$t = 14^\circ, 4$]		PERKIN LA FORTY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXIII, p. 943; 1898).
Tétrahydrocarone. $C^{10}H^{18}O$ (de <i>l.</i> -carvomenthol) $d^{18}_4 = 0,9020$	D	1,45529 [$t = 19^\circ$]		KONDAKOFF et LUTSCH- NINE [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LX, p. 270; 1899].
Tétrahydro-<i>m.</i>-chlorotoluène. $C^7H^{11}Cl = \underset{(1)}{CH^2} \cdot \underset{(3)}{C^6H^8} \cdot Cl$ $d^{18}_4 = 1,021$	D	1,48891 [$t = 18^\circ$]		KLAEBS (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2569; 1899).
Tétrahydroquinaldine. $C^{18}H^{13}Az = C^6H^4 \begin{cases} CH^2 - CH^2 \\ \\ AzH - CH(CH^2) \end{cases}$ $d^{23}_4 = 1,0169$	D Tl	1,57162 1,57954		POPE et PEACHEY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1114; 1899).
Tétraméthylènegarbonique (acide). $C^3H^4O^2 = \begin{matrix} CH^2 - CH^2 \\ \quad \\ CH^2 - CH \cdot COOH \end{matrix}$ $d^{16}_4 = 1,0570$	Li C D Tl F H_γ	1,44101 1,44151 1,44393 1,44652 1,44976 1,45453 [$t = 16^\circ, 6$]		BRÜHL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 1225; 1899).

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Tétraméthyléthylène. $\begin{array}{c} \text{CH}^3 \\ \text{C}^6\text{H}^{12} = \text{C} : \text{C} \\ \text{CH}^3 \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}^3 \\ \text{CH}^3 \end{array}$ $d^{18} = 0,7077$	D	1,4248 [$t = 18^\circ$]		KONDAKOFF [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LIX, p. 295; 1899].
m.-Toluate amylique. <i>(d'amyie actif)</i> $\text{C}^{13}\text{H}^{18}\text{O}^2 = \text{CH}^3 \cdot \underset{(1)}{\text{C}^6\text{H}^4} \cdot \underset{(2)}{\text{COOC}^3\text{H}^{11}}$ $d^{20} = 0,976$	D	1,4929 [$t = 20^\circ$]		GUYE et BABEL [<i>Arch. de Gen.</i> (4 ^e pér.), t. VII, p. 33; 1899].
Toluène difluorochloré. $\text{C}^6\text{H}^5 \cdot \text{CFI}^2\text{Cl}$ $d^{15} = 1,25445$	D	1,46969 [$t = 13^\circ$]		SWARTS [<i>Bull. Acad. Belg.</i> (3 ^e s.), t. XXXV, p. 383; 1898].
Toluène monofluoré. $\text{C}^6\text{H}^5\text{FI}$ $d^{18} = 0,9961$	D	1,47024 [$t = 18^\circ$]		ID. (<i>Id.</i> , t. XXXIV, p. 302; 1897).
Toluène trifluoré. $\text{C}^6\text{H}^5 \cdot \text{CFI}^3$ $d^{14} = 1,1963$	D	1,41707 [$t = 14^\circ$]		<i>Id.</i> , t. XXXV, p. 383.
Toluène trifluoronitré. $\text{AzO}^2 \cdot \text{C}^6\text{H}^4 \cdot \text{CFI}^3$ $d^{15} = 1,4357$	D	1,47582 [$t = 15^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 388.
Tributyryne. $\begin{array}{c} \text{CH}^2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^3\text{H}^7 \\ \text{C}^{13}\text{H}^{26}\text{O}^6 = \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^3\text{H}^7 \\ \text{CH}^2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^3\text{H}^7 \end{array}$ $d_4^{20} = 1,0324$	D	1,43587 [$t = 20^\circ$]	$-0,000425$ $+0,0000008 t$ [$t = 20^\circ, 40^\circ$ et 60°]	SCHERER (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 192; 1899).
Tricaprine. $\text{C}^{32}\text{H}^{62}\text{O}^6 = \text{CH}^2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^9\text{H}^{19}$ $\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^9\text{H}^{19} \\ \text{CH}^2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^9\text{H}^{19} \end{array}$ $d_4^{15} = 0,9205$	D	1,44461 [$t = 40^\circ$]	$-0,000382$ [$t = 40^\circ$ et 60°]	<i>Id.</i> , p. 191.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1° C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Tricaproïne. $C^{21}H^{38}O^4 = CH^2.O.CO.C^3H^{11}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH.O.CO.C^3H^{11}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH^2.O.CO.C^3H^{11}$ $d_4^{20} = 0,9817$	D	1,44265 [$t = 20^\circ$]	—0,0003635 —0,000000306 [$20^\circ, 40^\circ$ et 60°]	<i>Id.</i> , p. 193.
Tricapryline. $C^{27}H^{50}O^4 = CH^2.O.CO.C^3H^{13}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH.O.CO.C^3H^{13}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH^2.O.CO.C^3H^{13}$ $d_4^{20} = 0,9540$	D	1,44817 [$t = 20^\circ$]	—0,0003702 —0,000000066 [$20^\circ, 40^\circ$ et 60°]	<i>Id.</i>
Trichloracrylate éthylique. $C^2H^3Cl^3O^2 = CCl^2.CCl.CO.O.C^2H^3$ $d_4^{20} = 1,3740$	D	1,4839 [$t = 20^\circ$]		FRITSCH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 316; 1897).
Trichloracrylate triéthylique. Voir Orthotrichloracrylate éthylique.				
Trifluorobromoéthylque (éther). $C^2H^2F^3BrO$ $d_4^{10,5} = 1,6121$	D	1,37938 [$t = 10^\circ, 5$]		SWARTS (<i>Bull. Acad. Belg.</i> , 1899; p. 368).
Trifluorodibromoéthane. $C^2H^2F^3Br^2$ $d_4^{14} = 2,2540$	D	1,41447 [$t = 14^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 360.
Trifluorotoluidine. $C^6H^4(AzH^2)CF^3$ $d_4^{12,5} = 1,3047$	D	1,4847 [$t = 12^\circ, 5$]		<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. XXXV, p. 390; 1898).
Trifluorotolunitrile. $C^6H^4(CAz)CF^3$ $d_4^{20} = 1,2813$	D	1,45048 [$t = 20^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 397.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Trifluorotribromoéthane. $C^2F^3Br^3$ $d_4^{20} = 2,6666$	D	1,4666 [$t = 7^\circ$]		<i>Id.</i> (<i>id.</i> , 1899; p. 379).
Trilaurine. $C^{39}H^{74}O^6 = C^3H^3(O.CO.C^{11}H^{23})^3$ $d_4^{20} = 0,8944$	D	1,44039 [$t = 60^\circ$]		SCHREIB (Rec. Trav. chim. d. P. B., t. XVIII, p. 196; 1899).
Triméthyl-(1.3.3)-cyclohexane. $C^9H^{18} = CH^2 - CH(CH^3) - CH^2$ $CH^2 - CH^2 - C \begin{smallmatrix} \diagup CH^3 \\ \diagdown CH^3 \end{smallmatrix}$ $d_4^{15} = 0,7048$	D	1,4324 [$t = 15^\circ$]		ENGELMANN et C. FISCHER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCXCVII, p. 203; 1897).
Triméthyl-(1.3.3)-cyclohexanol-(5). $C^9H^{18}O = CH^2 - CH(CH^3) - CH^2$ $CH(OH) - CH^2 - C \begin{smallmatrix} \diagup CH^3 \\ \diagdown CH^3 \end{smallmatrix}$ $d_4^{16} = 0,9006$	D	1,4550 [$t = 16^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 197.
Triméthyl-(1.3.3)-cyclohexanone-(5). $C^9H^{16}O = CO - CH^2 - C \begin{smallmatrix} \diagup CH^3 \\ \diagdown CH^3 \end{smallmatrix}$ $d_4^{15} = 0,8923$	D	1,4455 [$t = 15^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 199.
Triméthyl-(1.3.3)-cyclohexène-(Δ 1.5.?). $C^9H^{16} = (?) CH = CH(CH^3) - CH^2$ $CH - CH^2 - C \begin{smallmatrix} \diagup CH^3 \\ \diagdown CH^3 \end{smallmatrix}$ $d_4^{15} = 0,7981$	D	1,4453 [$t = 23^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 201.
Triméthyl-(1.3.3)-cyclohexénone-(5). $C^9H^{14}O = CH = C(CH^3) - CH^2$ $CO - CH^2 - C \begin{smallmatrix} \diagup CH^3 \\ \diagdown CH^3 \end{smallmatrix}$ $d_4^{18} = 0,9228$	D	1,4766 [$t = 18^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 187.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RACE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
Triméthylènegarbonique (acide). $\text{C}^4\text{H}^6\text{O}^2 = \begin{array}{c} \text{CH}^2 \\ \\ \text{CH}^2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CO OH}$ $d_4^{11,1} = 1,0907$	<i>Li</i> <i>C</i> <i>D</i> <i>Tl</i> <i>F</i> <i>H_γ</i>	1,43450 1,43488 1,43754 1,44035 1,44363 1,44856 [$t = 17^\circ, 1$]		BRÜHL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 1225; 1899).
Trimyristine. $\text{C}^{42}\text{H}^{66}\text{O}^6 = \text{C}^2\text{H}^3(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^{18}\text{H}^{21})^3$ $d_4^{20} = 0,8848$	D	1,44285 [$t = 60^\circ$]		SCHULZ (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 197; 1899).
Tripalmitine. $\text{C}^{51}\text{H}^{80}\text{O}^6 = \text{C}^2\text{H}^3(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^{18}\text{H}^{21})^3$ $d_4^{20} = 0,8657$	D	1,43807 [$t = 80^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 199.
Tristéarine. $\text{C}^{51}\text{H}^{80}\text{O}^6 = \text{C}^2\text{H}^3(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^{18}\text{H}^{21})^3$ $d_4^{20} = 0,8621$	D	1,43987 [$t = 80^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 200.
Tubéronne. $\text{C}^{13}\text{H}^{20}\text{O}$ $d^0 = 0,9707$	D	1,516 [$t = 14^\circ$]		VERLEY (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XXI, p. 207; 1899).
n.-Valérate amylique (d'am. actif). $\text{C}^{10}\text{H}^{20}\text{O}^2$ $d^{16} = 0,8629$	D	1,41495 [$t = 16^\circ$]		GUYE et GUERCHOIRINE [<i>Arch. de Gen.</i> (4 ^e pér.), t. IV, p. 116; 1897].
i.-Valérate amylique (d'am. actif). $\text{C}^{10}\text{H}^{20}\text{O}^2$ $d^{16} = 0,8607$	D	1,4201 [$t = 16^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 117.
rac.-Valérate amylique (d'am. actif). $\text{C}^{10}\text{H}^{20}\text{O}^2$ $d^{16} = 0,8553$	D	1,4121 [$t = 16^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 118.

NOM, FORMULE ET DENSITÉ.	RAIE.	INDICE.	VARIATION pour 1°C. $\frac{dn}{dt}$.	OBSERVATEURS.
<i>act.</i> -Valérate <i>rac.</i> -amylique. $C^{10}H^{20}O^2$ $d^{16,2} = 0,8548$	D	1,41527 [$t = 16^\circ, 2$]		<i>Id.</i> , p. 124.
<i>act.</i> -Valérate <i>n.</i> -butylique. $C^9H^{18}O^2$ $d^{18} = 0,8643$	D	1,4103 [$t = 18^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 122.
<i>act.</i> -Valérate <i>i.</i> -butylique. $C^9H^{18}O^2$ $d^{16,2} = 0,8565$	D	1,4060 [$t = 16^\circ, 2$]		<i>Id.</i> , p. 123.
<i>act.</i> -Valérate <i>sec.</i> -butylique. $C^9H^{18}O^2$ $d^{16,2} = 0,8534$	D	1,40604 [$t = 16^\circ, 2$]		<i>Id.</i>
<i>act.</i> -Valérate <i>n.</i> -propylique. $C^8H^{16}O^2$ $d^{15} = 0,8653$	D	1,40464 [$t = 15^\circ$]		<i>Id.</i> , p. 121.
<i>act.</i> -Valérate <i>i.</i> -propylique. $C^8H^{16}O^2$ $d^{19,2} = 0,8510$	D	1,3989 [$t = 19^\circ, 2$]		<i>Id.</i> , p. 122.
<i>act.</i> -Valérique (acide). $C^8H^{16}O^2 = \begin{matrix} C^2H^3 \\ CH^2 \end{matrix} \text{CH.COOH}$ $d^{14,6} = 0,9374$	D	1,4061 [$t = 14^\circ, 6$]		<i>Id.</i> , p. 119. (faute d'impression dans le texte).
<i>p.</i> -Xylylamino. $C^8H^{11}Az = \begin{matrix} CH^2 & C^6H^4 & CH^2 \\ (1) & & (4) \end{matrix} . AzH^2$ $d_1^{19} = 0,9519$	D	1,53639 [$t = 20^\circ$]		KONOWALOFF (<i>J. Soc. phys.- chim. Russe</i> , t. XXXI, p. 254; 1899).

TABLE X.

INDICES DES DISSOLUTIONS ET MÉLANGES.

A. — DISSOLUTIONS AQUEUSES DE SOLIDES.

NOM ET FORMULE.	p .	$\left(\frac{n-n_0}{p}\right)_D$.	OBSERVATEURS.
Azotite de sodium. AzO^2Na $t = 20^\circ$	44,9 40 à 16 10 à 2,6	0,001 157 1 165 117	BOGUSKI (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXXI, p. 550; 1899).

	c	$\left(\frac{n-n_0}{c}\right)_D$.	
Bromure de cadmium. Cd Br^2 $t = 18^\circ,5$	12,84 3,20 0,80 0,40	0,001 253 1 288 1 315 1 322	HALLWACHS (<i>Wied. Ann.</i> , t. LXVIII, p. 29; 1899).

Chlorure de lithium. Li Cl $t = 18^\circ$	4,24 2,12 $\left[\frac{dn}{dt} = -0,000083\right]$ 73 ($t = 10^\circ \text{ à } 20^\circ$)	0,002 08 (1) 2 11 (2)	SIR J. CONROY (<i>Proc. Roy. Soc. Lond.</i> , t. LXIV, p. 312; 1899).
---	--	--------------------------	--

Chlorure de potassium. K Cl $t = 18^\circ$	7,44 3,72 $\left[\frac{dn}{dt} = -0,000095\right]$ 85 ($t = 10^\circ \text{ à } 20^\circ$)	0,001 32 (1) 1 35 (2)	<i>Id.</i>
--	--	--------------------------	------------

NOM ET FORMULE.	$c.$	$\left(\frac{n-n_d}{p}\right)_D.$	OBSERVATEURS.
Chlorure de rubidium. RbCl $t = 18^\circ$	12,07 6,035	0,00089 90	<i>Id.</i>
Chlorure de sodium. NaCl $t = 18^\circ$	5,83 2,92 $\left[\frac{dn}{dt} = -0,000109\right]$ 87 ($t = 10^\circ$ à 20°)	0,000171 (1) 173 (2)	<i>Id.</i>
Dichloracétate de potassium. CHCl ₂ .COOK $t = 12^\circ,5$	2,11	0,001202	HALLWACHS (<i>loc. cit.</i> , p. 39).
Sucre de cannes. C ¹² H ²² O ¹¹ $t = 19^\circ$	RAIES. Li C D F H _γ $\frac{dn}{dt} = -[0,000100 - 0,0^5137p]$ ($t = 19^\circ$ à 35°)	$\frac{n-n_d}{p}$ ($p = 10$ à 70). 0,0013877 + 0,0^57166p 13918 13906 14055 14237 7105 7190 7272 7271	E. MATTHIESSEN (<i>Inaug.-Dissert.</i> , Rostock; 1898).
$t = 17^\circ,78$	13,42 3,34 0,83 0,41	0,001426 1431 1439 1447	HALLWACHS (<i>loc. cit.</i> , p. 35).
Trichloracétate de potassium. CCl ₃ .COOK $t = 12^\circ,5$	2,57	0,001148	<i>Id.</i> , p. 39.

B. — MÉLANGES DE LIQUIDES ET D'EAU.

NOM ET FORMULE.	c.	$\left(\frac{n - n_s}{c}\right)_D$	OBSERVATEURS.
Acide chlorhydrique. HCl $t = 18^\circ$	3,68 1,82 $\left[\frac{dn}{dt} = -0,000077\right] (1)$ 72 (2) ($t = 10^\circ$ à 20°)	0,00228 (1) 223 (2)	SIR J. CONROY (<i>Proc. Roy. Soc. Lond.</i> , t. LXIV, p. 311; 1899).
Acide dichloracétique. CHCl ₂ .COOH $t = 12^\circ,5$	64,10 12,82 3,21 0,80 0,40 0,20	0,001008 1144 1221 1302 1342 1350	HALLWACHS (<i>loc. cit.</i> , p. 39).
Acide trichloracétique. CCl ₃ .COOH $t = 12^\circ,5$	83,02 16,64 8,30 4,16 2,07 1,04 0,52 0,26	0,001025 1234 1262 1277 1285 1299 1303 1318	<i>Id.</i>

C. — DISSOLUTIONS DIVERSES.

	RAIES.	INDICE.	
Phosphore et diiodure de méthylène. $t = 18^\circ \quad p = 50$	C D F H_γ	1,929 1,944 1,984 2,021	MADAN (<i>J. Roy. microsc. Soc.</i> , 1897; p. 273).

TABLE XI.
INDICES DE QUELQUES SOLIDES REMARQUABLES.

I. — CALCITE.

A. — Spectre visible.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE	
		ordinaire ($\ell = 90^\circ$).	extraordinaire ($\ell = 90^\circ$).
	$\mu\mu$		
K_α	768,0	1,649 741	1,482 607
	743,5	1,650 61	1,482 98
	718,5	1,651 58	1,483 40
	695,5	1,652 58	1,483 83
	673,1	"	1,484 28
Li	670,8	1,653 688	1,484 331
	652,9	"	1,484 72
	633,7	"	1,485 20
	615,7	"	1,485 67
$D_1 D_2$..	589,3	1,658 369	1,486 449
Tl	535,0	1,662 671	1,488 421

B. — Spectre infra-rouge

LONGUEURS d'onde.	INDICE		LONGUEURS d'onde.	INDICE	
	ordinaire ($t = 20^{\circ}$).	extraordinaire ($t = 20^{\circ}$).		ordinaire ($t = 20^{\circ}$).	extraordinaire ($t = 20^{\circ}$).
μ 2,3243	"	1,47392	μ 1,3958	1,63637	1,47789
2,1719	1,62099	"	1,3685	1,63681	"
2,0998	"	1,47492	1,3195	1,63767	"
2,0531	1,62372	"	1,3070	1,63789	1,47831
1,9457	1,62602	"	1,2732	1,63849	"
1,9085	"	1,47573	1,2288	1,63926	1,47870
1,8487	1,62800	"	1,1592	1,64051	1,47910
1,7614	1,62974	"	1,0973	1,64167	1,47948
1,7487	"	1,47638	1,0417	1,64276	1,47985
1,6815	1,63127	"	0,9914	1,64380	1,48022
1,6146	"	1,47695	0,9460	1,64480	1,48060
1,6087	1,63261	"	0,9047	1,64578	1,48098
1,5414	1,63381	"	0,8671	1,64676	1,48136
1,4972	1,63457	1,47744	0,8325	1,64772	1,48176
1,4792	1,63490	"	0,8007	1,64869	1,48216
1,4219	1,63590	"	0,7711	1,64965	1,48257

CARVALLO (C. R., t. CXXVI, p. 950 ; 1898).

C. — Variation des indices par la température.

Indices à 20^{nc}.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE	
		ordinaire.	extraordinaire.
C.....	$\mu\mu$ 656,3	1,65448	1,48490
D....	589,3	1,65844	1,48666
F.....	486,1	1,66784	1,49087
Hg....	435,8	1,67536	1,49431

Variation pour 1^{re} à la température moyenne 0.*Indice ordinaire.*

λ.	C.		D.		F.		Hg.	
	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.
	+10 ⁻⁵ ×	+10 ⁻⁵ ×	+10 ⁻⁵ ×	+10 ⁻⁵ ×	+10 ⁻⁵ ×	+10 ⁻⁵ ×	+10 ⁻⁵ ×	+10 ⁻⁵ ×
57,1	0,188	0,071	0,195	0,078	0,252	0,134	0,263	0,144
152,1	0,170	0,100	0,170	0,100	0,230	0,159	0,236	0,165
248,5	0,169	0,120	0,181	0,132	0,250	0,201	0,263	0,214
349	0,186	0,152	0,202	0,168	0,270	0,236	0,280	0,246

Indice extraordinaire.

57,1	1,167	1,062	1,199	1,094	1,285	1,179	1,298	1,192
152,1	1,216	1,153	1,248	1,185	1,336	1,273	1,353	1,289
248,5	1,319	1,275	1,357	1,313	1,448	1,404	1,466	1,422
349	1,443	1,413	1,465	1,435	1,591	1,560	1,620	1,589

RÉF. (Wied. Ann., t. LXV, p. 731; 1898).

II. — QUARTZ.

A. — Spectre visible et infra-rouge.

LONGUEURS d'onde.	INDICE		LONGUEURS d'onde.	INDICE	
	ordinaire.	extraordinaire.		ordinaire.	extraordinaire.
μ			μ		
2,1719	1,51799	1,52609	1,1592	1,53283	1,54152
2,0531	1,52005	1,52823	1,0973	1,53366	1,54238
1,9457	1,52184	1,53004	1,0417	1,53442	1,54317
1,8487	1,52335	1,53163	0,9914	1,53514	1,54392
1,7614	1,52468	1,53301	0,9460	1,53583	1,54464
1,7487	1,52485	1,53319	0,9047	1,53649	1,54532
1,6815	1,52583	1,53422	0,8671	1,53712	1,54598
1,6146	1,52679	1,53524	0,8325	1,53773	1,54661
1,6087	1,52687	1,53529	0,8007	1,53834	1,54725
1,5414	1,52781	1,53630	0,7711	1,53895	1,54789
1,4972	1,52842	1,53692	0,7435	1,53956	1,54852
1,4792	1,52865	1,53716	0,7185	1,54017	1,54915
1,4219	1,52942	1,53766	0,6950	1,54078	1,54978
1,3958	1,52977	1,53832	0,6731	1,54139	1,55041 (1)
1,3685	1,53011	1,53869	0,6529	"	1,55103
1,3105	1,53076	"	0,6337	"	1,55167
1,3070	1,53090	1,53051	0,6157	"	1,55231
1,2288	1,53102	1,54057	0,50855	"	1,55298

(1) Spectre visible.

CARVALLO. C. R., t. CXXVI, p. 730; 1898.

LONGUEURS d'onde.	INDICE ordinaire.
μ	
61,1	2,12
56,0	2,18
51,2	2,46

RUBENS et ASCHKINASS (*Wied. Ann.*, t. LXVII, p. 463; 1899).

B. — Variation des indices par la température.

Variation de l'indice ordinaire pour l'air froid
et la longueur d'onde $\lambda = 546\mu,08$ (raie verte du mercure).

$$[t = 20^{\circ}\text{C} \text{ à } 230^{\circ}\text{C}]$$

$$\frac{dn}{dt} = -10^{-5} [0,5882 - 0,000272t + 0,000005327t^2].$$

REIMERDEN (*Inaug. Dissert.*, Iéna, 1896).

Indices à 20°.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE	
		ordinaire.	extraordinaire.
C.	$\mu\mu$ 656,3	1,541 85	1,550 82
D.	589,3	1,544 21	1,553 25
F.	486,1	1,549 61	1,558 84
Hg.	435,8	1,553 74	1,563 09

Variation moyenne pour 1° C, entre t° et t'° .

Indice ordinaire.

$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.		D.		F.		Hg.	
	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.
	$-10^{-5} \times$	$-10^{-5} \times$	$-10^{-5} \times$	$-10^{-5} \times$	$-10^{-5} \times$	$-10^{-5} \times$	$-10^{-5} \times$	$-10^{-5} \times$
23° à 99,4°	0,506	0,615	0,498	0,607	0,463	0,572	0,451	0,561
99,4° à 151°	0,614	0,691	0,596	0,673	0,550	0,627	0,533	0,610
151° à 203°	0,711	0,771	0,700	0,760	0,632	0,692	0,620	0,680
203° à 252°	0,806	0,854	0,794	0,842	0,739	0,788	0,722	0,771
252° à 298°	0,926	0,967	0,908	0,949	0,847	0,888	0,823	0,864
298° à 358°	1,165	1,199	1,150	1,184	1,092	1,126	1,073	1,107
358° à 412°	1,551	1,585	1,540	1,568	1,489	1,517	1,463	1,491
412° à 458°	1,928	1,952	1,903	1,927	1,836	1,860	1,802	1,826

Indice extraordinaire.

$t^{\circ} - t'^{\circ}$		C.		D.		F.		Hg.	
		Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.
$^{\circ}\text{C}$	$^{\circ}\text{C}$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$
23	à 99,4	0,664	0,773	0,656	0,766	0,613	0,723	0,597	0,707
99,4	à 151	0,766	0,843	0,752	0,829	0,711	0,789	0,693	0,771
151	à 203	0,884	0,944	0,873	0,933	0,830	0,890	0,812	0,873
203	à 252	0,981	1,030	0,963	1,012	0,928	0,977	0,903	0,952
252	à 298	1,150	1,191	1,137	1,178	1,092	1,133	1,065	1,106
298	à 358	1,393	1,427	1,385	1,419	1,341	1,375	1,314	1,348
358	à 412	1,831	1,859	1,812	1,840	1,760	1,788	1,725	1,753
412	à 458	2,251	2,275	2,229	2,253	2,167	2,191	2,125	2,149

REED (Wied. Ann., t. LXV, p. 732; 1898).

III. — FLUORINE.

Indice à 20°C.

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE.
C.....	656,3 ^{μμ}	1,43245
D.....	589,3	1,43380
F.....	486,1	1,43698
Hg.....	435,8	1,43937

Variation pour 1°C, à la température moyenne θ [$t = 18^{\circ}$ à 412°].

θ	C.		D.		F.		Hg.	
	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.	Air chaud.	Air froid.
$^{\circ}\text{C}$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$	$-10^{-5}\times$
58,8	1,111	1,215	1,092	1,196	1,067	1,171	1,057	1,161
66,9	1,114	1,213	1,103	1,202	1,083	1,182	1,074	1,173
152,9	1,271	1,334	1,263	1,226	1,224	1,287	1,215	1,278
233	1,332	1,377	1,318	1,363	1,281	1,326	1,267	1,313
277,5	1,443	1,481	1,432	1,470	1,387	1,425	1,378	1,416
326,5	1,508	1,540	1,493	1,525	1,456	1,488	1,443	1,475
385	1,604	1,625	1,584	1,605	1,535	1,556	1,521	1,542

REED (Wied. Ann., t. LXV, p. 731; 1898).

IV. — SEL GEMME.

Spectre infra-rouge.

LONGUEURS d'onde.	INDICE.	
μ		
22,3	1,340	1
20,57	1,3735	
17,93	1,4106	
15,89	1,4251	2
13,96	1,4373	
11,88	1,4476	
9,95	1,4561	

1. RUBENS et NICHOLS (*Wied. Ann.*, t. LX, p. 454; 1897).2. RUBENS et TROWBRIDGE (*Id.*, p. 733).

V. — SYLVINE.

Spectre infra-rouge.

LONGUEURS d'onde.	INDICE.	
μ		
22,5	1,369	1
20,60	1,3882	
18,10	1,4162	
14,14	1,4362	2
10,01	1,4561	

1. RUBENS et NICHOLS (*loc. cit.*).2. RUBENS et TROWBRIDGE (*loc. cit.*).

LONGUEURS d'onde.	INDICE.	TEMPÉR.	LONGUEURS d'onde.	INDICE.	TEMPÉR.
μ		$^{\circ}\text{C}$	μ		$^{\circ}\text{C}$
11,197	1,45166	17	4,714	1,47054	14
10,193	1,45437	17,1	4,125	1,47156	14,4
9,006	1,45975	17	3,200	1,47268	"
8,840	1,46005	17	2,947	1,47365	"
7,661	1,46393	16,5	2,357	1,47422	14,0
7,080	1,46547	"	1,768	1,47542	13,9
6,482	1,46729	15,4	1,570	1,47563	14,0
5,893	1,46824	15,2	1,473	1,47644	"
5,471	1,46937	15,1	1,179	1,47747	14
5,304	1,46938	14,1	0,982	1,47967	"
5,137	1,47008	15,6			

TROWBRIDGE (*Wied. Ann.*, t. LXV, p. 612, 1898).

TABLE XII.

INDICES DE VERRES.

Variation moyenne pour 1°C, entre t° et t'° (pour l'air froid).

FLINT DE SILICE (très dense) S.57 (voir p. 462).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20 C.
C.....	656, ^{μ} 3	1,949 10
D.....	589,3	1,962 49
F.....	486,1	1,997 95
Hg.....	435,8	2,028 87

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D a *diminué* de 0,000 81.]

$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.	D.	F.	Hg.
	+ 10 ⁻⁵ ×	+ 10 ⁻⁵ ×	+ 10 ⁻⁵ ×	+ 10 ⁻⁵ ×
15,8 à 109,4 ^{°C}	1,218	1,472	2,110	2,800
109,4 à 203 ^{°C}	1,579	1,809	2,536	"
203 à 263	1,928	2,251	3,212	"
263 à 299	1,591	1,911	2,918	"

FLINT DE SILICE (très dense) S.163 (voir p. 453).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20 C.
C.....	656, ^{μ} 3	1,879 29
D.....	589,3	1,890 35
F.....	486,1	1,919 23
Hg.....	435,8	1,944 07

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D a *diminué* de 0,000 17.]

$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.	D.	F.	Hg.
$^{\circ}\text{C.}$ $^{\circ}\text{C.}$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$
20 à 101	1,119	1,278	1,752	2,161
101 à 150	1,275	1,442	1,959	2,477
150 à 205	1,379	1,594	2,098	2,617
205 à 296	1,577	1,783	2,396	2,992
296 à 364	1,808	2,027	2,753	"

FLINT DE SILICE (dense) O.165 (voir p. 462).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20°C.
C.....	$\mu\mu$ 656,3	1,74685
D.....	589,3	1,75453
F.....	486,1	1,77428
Hg....	435,8	1,79074

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D a *diminué* de 0,00014.]

$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.	D.	F.	Hg.
$^{\circ}\text{C.}$ $^{\circ}\text{C.}$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$
15,4 à 100	0,703	0,778	1,058	1,294
100 à 152	0,916	1,051	1,302	1,668
152 à 201	0,960	1,092	1,430	1,714
201 à 261	1,127	1,237	1,632	1,993
261 à 300	1,277	1,396	1,790	2,140
300 à 350	1,382	1,544	1,960	2,405
350 à 408	1,758	1,904	2,263	2,893

FLINT DE SILICE (léger) O.154 (voir p. 462).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20°C.
C.....	$\mu\mu$ 656,3	1,56708
D.....	589,3	1,57090
F.....	486,1	1,58034
Hg....	435,8	1,58789

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D a *diminué* de 0,00093.]

$t^{\circ} - t'^{\circ}$ (¹).	C.	D.	F.	Hg.
	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$
$17,8^{\circ}\text{C}$ à $98,2^{\circ}\text{C}$	0,226	0,250	0,307	0,360
98,2 à 201	0,324	0,362	0,456	0,548
201 à 302	0,509	0,568	0,666	0,768
302 à 401	0,577	0,639	0,751	0,870
.....
	$- 10^{-5} \times$	$- 10^{-5} \times$	$- 10^{-5} \times$	$- 10^{-5} \times$
401 à 452	1,861	1,720	1,504	1,329

(¹) Calculé d'après la courbe p. 729.

FLINT DE BARYTE (léger) O.527 (voir p. 463).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20° C.
	$\mu\mu$	
C.....	656,3	1,56839
D.....	589,3	1,57171
F.....	486,1	1,57975
Hg.....	435,8	1,58605

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D n'a pas varié.]

$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.	D.	F.	Hg.
	$- 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$
$13,8^{\circ}\text{C}$ à $99,2^{\circ}\text{C}$	0,014	0,045	0,107	0,150
99,2 à 215	0,094	0,111	0,179	0,246
215 à 308	0,144	0,167	0,249	0,355
308 à 406	0,217	0,249	0,350	0,461

CROWN SILICEUX DE BARYTE (lourd) O.211 (voir p. 463).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20° C.
	$\mu\mu$	
C.....	656,3	1,56975
D.....	589,3	1,57270
F.....	486,1	1,57968
Hg.....	435,8	1,58520

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D n'a pas varié.]

$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.	D.	F.	Hg.
	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$
$^{\circ}\text{C}$ 22,4 à 100 $^{\circ}\text{C}$	0,024	0,035	0,092	0,099
100 à 208	0,096	0,113	0,152	0,186
208 à 310	0,156	0,174	0,223	0,258
310 à 406	0,221	0,247	0,297	0,340

(?) CROWN DE BARYTE (très lourd) O.1299 (1).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20° C.
C.....	$\mu\mu$ 656,3	1,60678
D.....	589,3	1,60987
F.....	486,1	1,61734
Hg.....	435,8	1,62309

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D a *augmenté* de 0,00001.]

$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.	D.	F.	Hg.
	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$
$^{\circ}\text{C}$ 8,8 à 103 $^{\circ}\text{C}$	0,394	0,410	0,504	0,528
103 à 193	0,419	0,444	0,543	0,577
193 à 309	0,455	0,489	0,603	0,629
309 à 404	0,509	0,555	0,648	0,682

(1) Probablement identique à O.1442, p. 457.

REED (Wied. Ann., t. LXV, pp. 728 et 735; 1898).

TABLE XII.

INDICES DE VERRES.

Variation moyenne pour 1°C, entre t° et t'° (pour l'air froid).

FLINT DE SILICE (très dense) S.57 (voir p. 462).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20 C.
C.....	656, ^μ 3	1,94910
D.....	589,3	1,96249
F.....	486,1	1,99795
Hg.....	435,8	2,02887

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D a diminué de 0,00081.]

$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.	D.	F.	Hg.
	+ 10 ⁻⁵ ×	+ 10 ⁻⁵ ×	+ 10 ⁻⁵ ×	+ 10 ⁻⁵ ×
15,8 à 109,4 ^{°C}	1,218	1,472	2,110	2,800
109,4 à 203	1,579	1,809	2,536	"
203 à 263	1,928	2,251	3,212	"
263 à 299	1,591	1,911	2,918	"

FLINT DE SILICE (très dense) S.163 (voir p. 453).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20°C.
C.....	656, ^μ 3	1,87929
D.....	589,3	1,89035
F.....	486,1	1,91923
Hg.....	435,8	1,94407

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D a diminué de 0,00017.]

$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.	D.	F.	Hg.
	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$
^{o}C 22,4 à ^{o}C 100	0,024	0,035	0,092	0,099
100 à 208	0,096	0,113	0,152	0,186
208 à 310	0,156	0,174	0,223	0,258
310 à 406	0,221	0,247	0,297	0,340

(?) CROWN DE BARYTE (très lourd) O. 1299 (¹).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20° C.
	$\mu\mu$	
C.....	656,3	1,60678
D.....	589,3	1,60987
F.....	486,1	1,61734
Hg....	435,8	1,62309

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D a *augmenté* de 0,00001.]

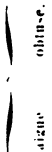
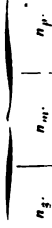
$t^{\circ} - t'^{\circ}$.	C.	D.	F.	Hg.
	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$	$+ 10^{-5} \times$
^{o}C 8,8 à ^{o}C 103	0,394	0,410	0,504	0,528
103 à 193	0,419	0,444	0,543	0,577
193 à 309	0,455	0,489	0,603	0,629
309 à 404	0,509	0,555	0,648	0,682

(¹) Probablement identique à O. 1442, p. 457.

REED (Wied. Ann., t. LXV, pp. 728 et 735; 1898).

TABLE XIII.
PROPRIÉTÉS OPTIQUES DES SOLIDES INORGANIQUES.

A. — Minéraux.

NOUVELLE FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES	ANGLE des axes.	RATE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.	RATE ou couleur.	OBSERVATEURS.
									
Aragonite. $\text{CO} \cdot \text{Ca}$ [rose (de Dognaska)].	O	0,6216 0,7203		<i>c</i>	2 E 30° 33' 30° 46' 31° 8' [$\epsilon = 23^{\circ}, 5$]	<i>Li</i> D 7I	<i>n_g</i> <i>n_m</i> <i>n_p</i>		ZIMANYSKI (<i>Termez. Flak.</i> , t. XXII, p. 471; 1869 et <i>Gr. Zeits.</i> , t. XXXI, p. 37; 1899).
Atakamite. $\text{H} \cdot \text{Cu} \cdot \text{ClO}_3$ [de Sierra Gorda (Chile)].	O	0,6613 0,7529		<i>b</i>	2 V 74° 56'	vert 1,880	1,861 1,831	vert	HERBERT SMITH (<i>Miner. Magaz.</i> , t. XII, p. 13; 1898).
Augélite. $\text{AlF}_3(\text{P} \cdot \text{AlOH})_2$ (de Bolivie).	M	1,6419 1,2708 [1,2° 27']		<i>c</i> 34°	2 E 82° 30'	D 1,5893	1,5752	D	SPEISER (<i>Miner. Magaz.</i> , t. XII, p. 1; 1898).

$t - t'$.	C.	D.	F.	Hg.
$^{\circ}\text{C}$ $^{\circ}\text{C}$	$+ 10^{-8} \times$	$+ 10^{-8} \times$	$+ 10^{-8} \times$	$+ 10^{-8} \times$
22,4 à 100	0,024	0,035	0,092	0,099
100 à 208	0,096	0,113	0,152	0,186
208 à 310	0,156	0,174	0,223	0,258
310 à 406	0,221	0,247	0,297	0,340

(?) CROWN DE BARYTE (très lourd) O.1299 (1).

RAIES.	LONGUEURS d'onde.	INDICE à 20° C.
	$\mu\mu$	
C.....	656,3	1,60678
D.....	589,3	1,60987
F.....	486,1	1,61734
Hg.....	435,8	1,62309

[Après refroidissement, l'indice pour la raie D a *augmenté* de 0,00001.]

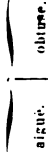
$t - t'$.	C.	D.	F.	Hg.
$^{\circ}\text{C}$ $^{\circ}\text{C}$	$+ 10^{-8} \times$	$+ 10^{-8} \times$	$+ 10^{-8} \times$	$+ 10^{-8} \times$
8,8 à 103	0,394	0,410	0,504	0,528
103 à 193	0,419	0,444	0,543	0,577
193 à 309	0,455	0,489	0,603	0,629
309 à 404	0,509	0,555	0,648	0,682

(1) Probablement identique à O.1442, p. 457.

REED (*Wied. Ann.*, t. LXV, pp. 728 et 735; 1898).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë. obtuse.	ANGLE des axes. 2V 0° (app.)	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g n_m n_p	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
San. (de l'Eifel).						D	1,5229 1,5192 1,5192	D	KLEIN (<i>Sitzb. Akad. Berlin</i> , 1899; p. 362).
<i>Albite.</i> $\text{Na}^+\text{Al}^+\text{Si}^6\text{O}^{16}$ (d'un granulite de la Vendée).	T	$\alpha, 633$ $\alpha, 558$ $\alpha = 94^\circ 4'$ $\beta = 116^\circ 28'$ $\gamma = 88^\circ 8'$	+				1,5383 1,5333 1,5306	D	WALLERANT (<i>Bull. Soc. Minér.</i> , t. XX, p. 251; 1897).
(de Lakous).							1,53095 1,52618 1,52340 1,53292 1,52795 1,52411 1,53468 1,52935 1,52505 1,53614 1,53058 1,52648 1,53858 1,53330 1,52905 1,54160 1,53640 1,53213 1,54224 1,53701 1,53274 1,54553 1,53987 1,53550 1,55095 1,54571 1,54130	A α B C D E δ F G	VIOLA (<i>Gr. Zeits.</i> , t. XXX, p. 436; 1898).
(de Schmirn).							1,5388 1,5340 1,5291	D	KLEIN (<i>loc. cit.</i>).
(de Garrare).							1,53887 1,53232 1,52823	D	VIOLA [<i>R. C. del Lincol.</i> , t. VIII (1 ^{re} sem.), p. 537; 1898].
<i>Oligoclase.</i> (d'un granulite de la Vendée).	T	$\alpha, 632$ $\alpha, 553$ $\alpha = 93^\circ 4'$ $\beta = 116^\circ 28'$ $\gamma = 90^\circ 4'$	-				1,5449 1,5419 1,5367	D	WALLERANT (<i>Bull. Soc. Minér.</i> , t. XX, p. 251; 1897).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë. obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_x n_y n_z	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
San. (de l'Eifel).					2 V 0° (app.)	D	1,5229 1,5192 1,5192	D	KLEIN (Sitzb. Akad. Berlin, 1899; p. 36.).
<i>Albite.</i> $\text{Na}_2\text{Al}_2\text{Si}_6\text{O}_{16}$ (d'un granulate de la Vendée).	T	α , 633 α , 558 $\alpha = 94^\circ 4'$ $\beta = 116^\circ 28'$ $\gamma = 88^\circ 8'$	+				1,5383 1,5333 1,5306	D	WALLERANT (Bull. Soc. Minér., t. XX, p. 251; 1897).
(de Lakous).							1,5305 1,52618 1,52340 1,53292 1,52795 1,52411 1,53468 1,52935 1,52505 1,53614 1,53058 1,52648 1,53858 1,53330 1,52905 1,54160 1,53640 1,53213 1,54224 1,53701 1,53274 1,54553 1,53987 1,53550 1,55095 1,54571 1,54130	A α B C D E β F G	VIOLA (Gr. Zeits., t. XXX, p. 436; 1898).
(de Schmirn).							1,5388 1,5340 1,5291	D	KLEIN (loc. cit.).
(de Carrare).							1,53887 1,53232 1,52823	D	VIOLA (R. C. dei Lincei, t. VIII (1 ^{er} sem.), p. 537; 1899).
<i>Oligoclase.</i> (d'un granulate de la Vendée).	T	α , 632 α , 553 $\alpha = 93^\circ 4'$ $\beta = 116^\circ 28'$ $\gamma = 90^\circ 4'$	-				1,5449 1,5419 1,5367	D	WALLERANT (Bull. Soc. Minér., t. XX, p. 251; 1897).

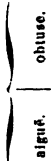
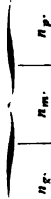
NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	DISSÉCTRICES 	ANGLE des axes $2V$	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_x, n_y, n_z	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Laurionite. $\text{PbCl}(\text{OH})$ (du Laurium).	O	0,7385 0,8346	—	α	$2V 81^\circ 32'$	D	2,1580 2,1161 2,0767	D	HERBERT SMITH (<i>Miner. Magaz.</i> , t. XII, p. 102; 1898).
Leverrierite. $(\text{HFK})\text{AlF}_2\text{SO}_4$ (de Quartier Gaillard).	ps. H		—	α 0"	$2V$ très petit	D	1,582 1,582 1,554	D	WALLERANT in TERNIER (<i>Bull. Soc. Miner.</i> , t. XXII, p. 30; 1899).
Lithiophilite. Voir plus loin Supplément à la Table XV.									
Mica. <i>Muscovite</i> (de Monte Orfano).	M	0,578 3,293 $\beta = 90^\circ 4'$	—			D	1,60274 1,59472 1,56188	D	VIOLA [<i>R. C. dei Lincei</i> , t. VIII (1 ^{re} sem.), p. 53; 1899] et (<i>Gr. Zeits.</i> , t. XXXII, p. 119; 1899).
Monazite. $\text{PO}_3(\text{CeLaTh})$ (de Impiaks).	M	0,9693 0,9256 $\beta = 103^\circ 40'$	—	α 4'	$2V 12^\circ 30'$ $\rho < \nu$	D	1,8372 1,7879 1,7863	D	RAMSAY et ZILLIACUS (<i>Oef. Finska Vet.-Soc. Förh.</i> , t. XXXIX; 1898).
Péridot. Voir Glaucocroïte.									
Phosgénite. $\text{CO}_3\text{Pb} + \text{PbCl}_2$ (du Laurium).	Q	1,088	—			D	2,1446 2,1181	D	HERBERT SMITH (<i>Miner. Magaz.</i> , t. XII, p. 102; 1898).

B. — Substances inorganiques artificielles.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë. obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g n_m n_p	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Alun de manganèse et césium. $\text{SO}^1\text{Cs}^2 + (\text{SO}^1)^3\text{Mn}^2 + 24\text{H}^2\text{O}$	C						1,487 à 1,479	rouge	BARTALINI et PICCINI (<i>Zellst. f. anorg. Ch.</i> , t. XX, p. 14; 1899).
Alun de titane et césium. $\text{SO}^1\text{Cs}^2 + (\text{SO}^1)^3\text{Ti}^2$ $+ 24\text{H}^2\text{O}$	C						1,472 1,475 1,476 1,480 1,482	rouge jaune vert bleu violet	<i>Id.</i> , t. XVII, p. 357; 1898.
Alun de titane et rubidium. $\text{SO}^1\text{Rb}^2 + (\text{SO}^1)^3\text{Ti}^2 + 24\text{H}^2\text{O}$	C						1,465	rouge	<i>Id.</i> , p. 359.
Alun de vanadium et ammonium. $\text{SO}^1(\text{AzH})^2$ $+ (\text{SO}^1)^3\text{Va}^2 + 24\text{H}^2\text{O}$	C						1,4735 1,4755 1,478 1,483 1,486	rouge D vert bleu violet	<i>Id.</i> , t. XIII, p. 446; 1897.
Alun de vanadium et césium. $\text{SO}^1\text{Cs}^2 + (\text{SO}^1)^3\text{Va}^2 + 24\text{H}^2\text{O}$	C						1,476 1,478 1,481 1,488	rouge D vert violet	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	Système cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES aiguë. obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_x, n_y, n_z	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Carbonate de sodium à $1\text{H}_2\text{O}$. $\text{CO}_3\text{Na}^2 + \text{H}_2\text{O}$	O	$\alpha, 8268$ $\alpha, 8088$	—	b a	$2\text{E } 70^\circ 34'$ $\rho > \nu$	D			<i>Id.</i> [Marignac (paramètres)].
<i>Id.</i> à $7\text{H}_2\text{O}$. $\text{CO}_3\text{Na}^2 + 7\text{H}_2\text{O}$	O	$\alpha, 751$ $\alpha, 360$	—	b a	$2\text{E } 54^\circ 42'$ $52^\circ 30'$ $49^\circ 2'$	<i>Li</i> D <i>Tl</i>			<i>Id.</i> [Rammelsberg (paramètres)].
Chlorure d'ammonium et zinc. $\text{ZnCl}^2 + 2\text{AzH}^1\text{Cl}$	O	$\alpha, 7221$ $\alpha, 5696$	+	a b	$2\text{V } 53^\circ 48'$ $\rho > \nu$ faible	D	$1,5055$	D	<i>Id.</i> [Marignac (paramètres)].
Chlorure d'ammonium et zinc. $\text{ZnCl}^2 + 3\text{AzH}^1\text{Cl}$	O	$\alpha, 7827$ $\alpha, 6916$	+	a b	$2\text{V } 46^\circ 10'$ $\rho > \nu$ faible	D	$1,538$	D	<i>Id.</i> [<i>Id.</i>].
Chlorure de cadmium. $\text{CdCl}^2 + 2\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	M	$1,1722$ $1,1134$ $\beta = 95^\circ 44'$	+	c $1^\circ 41'$ a $91^\circ 41'$	$2\text{V } 56^\circ 42'$ $56^\circ 27'$ rouge jaune	rouge jaune	$1,643$ $1,651$		ROUGE BÜHNER (<i>N. Jahrb. f. Min.</i> , 1899: t. II, p. 75).
Chlorure de fer. $\text{FeCl}^2 + 4\text{H}_2\text{O}$	M	$1,1946$ $1,6354$ $\beta = 110^\circ 36'$	—	b c $20^\circ \frac{1}{2}$	$2\text{E } 64^\circ 26'$ $\rho < \nu$ faible				WYROUBOFF (<i>Communication périodique</i>). [Schabus (paramètres)].
Chlorure de mercure et rubidium. $5\text{HgCl}^2 + \text{RbCl}$	M	$\alpha, 7309$ $\alpha, 4606$ $\beta = 94^\circ 22'$	+	c $127^\circ 8'$ a $37^\circ 8'$	$2\text{E } 51^\circ 9'$ $\rho < \nu$ faible	D			<i>Id.</i>

1a. (hydrate). $\text{HgCl}_2 + 3 \text{RbCl} + \text{H}_2\text{O}$	O 0,7002 0,7543	+	b	"	2 H 89' 20" $\rho < \nu$ très grand	D				id.
Chlorure de strontium. $\text{SrCl}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$	R 0,5150	—					1,5327 1,5364	Li D	EPPLE (Gr. Zeits., t. XXX, pp. 129 et 609; 1898).	
Dichromate de lithium. $\text{Cr}_2\text{O}_3 \text{Li}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	M 0,9618 1,5175 $\beta = 97^\circ$	— c 141"		b	2 H ₀ 138"				WYROUBOW (Communication particulière).	
Difluodisulfate tri- potassique. $\text{S}_2\text{O}_3 \text{F}^{12} \text{K}^3 \text{H} + \text{H}_2\text{O}$	M 1,013 0,8218 $\beta = 108^\circ 39'$	c 90° (app.)		b	2 E 70°	D			ZIRNGIEBL in WEINLAND et ALFA (Zeits. f. anorg. Ch., t. XXI, p. 50; 1899).	
Difluoiodate d'ammo- nium. $\text{IO}_3 \text{F}^{12} \text{AzH}^4$	O 0,9871 1,4107	—	c	b	2 E 35° $\rho < \nu$				ZIRNGIEBL in WEINLAND et LAUENSTEIN (Zeits. f. anorg. Ch., t. XX, p. 34; 1899).	
Difluoiodate de potas- sium. $\text{IO}_3 \text{F}^{12} \text{K}$	O 0,9925 1,4148	—	c	a	2 E 48° $\rho > \nu$				id., p. 31.	
Difluoiodate de rubidium. $\text{IO}_3 \text{F}^{12} \text{Rb}$	O 0,9855 1,4423	—	c	b	2 E 60° $\rho > \nu$				id., p. 35.	
Hydroxyde de baryum. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$	M 0,9884 1,2784 $\beta = 99^\circ 37'$	— c 100" γ	c 10°	2 E 20° 9'	D $\frac{n_g + n_m}{2}$ { 1,5003 1,5017	Li D	1,4659 1,4710	EPPLE (Gr. Zeits., t. XXX, pp. 125 et 609; 1898).		

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	DISSECTRICES  aigué.	ANGLE des axes.	RAIR ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.  n _x , n _m , n _p .	RAIR ou couleur.	OBSERVATEURS.
Hydroxyde de strontium. $\text{Sr}(\text{OH})_2 + 8\text{H}_2\text{O}$	Q	0,6442					1,4991 1,4578	D	<i>Id.</i> , pp. 127 et 609.
Iodure de mercure et potassium. $\{[\text{HgI}_2 + \text{KI}] + 3\text{H}_2\text{O}$	O	0,8146 0,7543		b	c	2H _a 125° p < v très grand			WYROUBOFF (<i>Communication particulière</i>).
Iodure de mercure et rubidium. $\text{HgI}_2 + \text{RbI} + \text{H}_2\text{O}$	O	0,8925 0,7926	+	c	a	2H _a 117°10' p > v très grand			<i>Id.</i>
Iodure de mercure et rubidium. $\text{HgI}_2 + 2\text{RbI} + 4\text{H}_2\text{O}$	O	0,6989 1,2285	+	b	a	2H _a 87°30' p < v très grand			<i>Id.</i>
Sulfate de cadmium et potassium. $(\text{SO}_4)_2\text{CdK}^2 + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	M	0,9873 2,0246 β = 104°45'	+	b	c	c 110°45' 2V 63°33' 64°16'	1,509 1,511	Li 7I	<i>Id.</i> [Krenner (<i>param.</i>)].
Sulfate de cérium. $(\text{SO}_4)_2\text{Ce}^2 + 5\text{H}_2\text{O}$ [Voir page 617]	M	1,5002 1,0877 β = 99°13'	—	b	c	33°15' 2E 134°4' p < v faible			<i>Id.</i>
Sulfate de lithium. $\text{SO}_4\text{Li}^2 + \text{H}_2\text{O}$	M	1,6102 1,6928 β = 92°30'	—	c	b	135°25' 2V 82°10' p < v très faible	1,510	D	<i>Id.</i> [Scacchi (<i>param.</i>)].

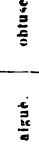

Sulfate de manganèse et potassium. (SO ⁴) ² MnK ² + $\frac{1}{2}$ H ² O	M	0,9735 1,958 $\beta = 104^{\circ}0'$	+	b	c 100°	2 V 61°48'	D	1,512	D	Id. [Id. (id.)].
						$\rho < \nu$				
Sulfate de manganèse et potassium. (SO ⁴) ² MnK ² + 4H ² O	M	1,2485 1,0324 $\beta = 95^{\circ}0'$	+	c 11°	b	2 H 68°				Id. [Marignac (param.)].
						$\rho > \nu$				
Sulfate de rubidium. SO ⁴ RbH	O	0,7497 0,5989	+	a	c	2 V 55°52'	D	1,473		Id.
						$\rho < \nu$ très faible				
Sulfate de thorium. (à 8H ² O) (SO ⁴) ² Th + 8H ² O	M	0,7535 0,557 $\beta = 93^{\circ}$		c 65°	c 155°	2 V 76°20'	D	1,5168	D	Id.
						$\rho < \nu$ très faible				
Id. (à 9H ² O). (SO ⁴) ² Th + 9H ² O	M	0,598 0,658 $\beta = 98^{\circ}10'$	—	c 168°20'	b	2 E 83°40'				Id. [Nordenskiöld (param.)].
						$\rho < \nu$ faible				

TABLE XIV.
PROPRIÉTÉS OPTIQUES DES SOLIDES ORGANIQUES.

NON ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES algué. obtuse.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g n_m n_p	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Ambre. [Roumanite].	am.						1,53774 [$\epsilon = 19^\circ$].	D	ISTRATI (Bull. Soc. Sc. Bucarest, t. VII, p. 272; 1898).
p.-Amidophénacéturique (acide). $C^{10}H^{12}Az^2O^3 =$ $AzH^2.C^6H^4.CH^2.CO.AzH.$ (1) (2) $CH^2.CO.OH$	M	$\alpha, 668$ $\beta = 118^\circ 46'$	$c 174^\circ 2$	b	$2H 56^\circ 0'$ $56^\circ 12'$ (huile de cassia)	Li D	1,7205 1,7258 1,7441	rouge D bleu	MUGOS (N. Jahrb. f. Min., 1899; t. II, p. 74).
β -Amidopropionique (acide). $C^7H^7AzO^3 =$ $CH^2(AzH^2).CH^2.CO.OH$	O	$\alpha, 7332$ $\alpha, 4356$	b	a	$2E 70^\circ$ (app.)				HENDERBY [Sitzb. Ak. Wien, t. CV (I), p. 96; 1896].



δ-Amidovalérique (chloroaurate d'acide). $(C^3H^3O \cdot AzO^3)HCl$ + $AuCl^3 + H^2O$	M	1,1756 1,0043 $\beta = 131^\circ 36'$	- c $91^\circ 1'$	b	2 V 70° $\rho < \nu$	BUNZ in SALKOWSKI <i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXI, p. 778; 1898).
Anisbenzylhydroxylamine. $C^3H^3O \cdot AzO^3 =$ $C^3H^3O \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup AzO \cdot CO \cdot C^3H^3 \\ \diagdown O \cdot CO \cdot C^3H^3 \end{smallmatrix}$	M	1,6702 1,9766 $\beta = 97^\circ 21'$	+ c $129^\circ 30'$	c $39^\circ 30'$	2 V $71^\circ 22'$ $71^\circ 12'$ $71^\circ 4'$	Li D Ti REUTER (<i>N. Jahrb. f. Min.</i> , 1899; t. I, p. 193).
Anisényltétrazothydrique (acide). $C^3H^3 \cdot Az^3O =$ $C^3H^3O \cdot C^3H^3 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup Az - Az \\ \diagdown AzH - Az \end{smallmatrix}$	T	1,1984 0,8679 $\alpha = 73^\circ 32'$ $\beta = 123^\circ 14'$ $\gamma = 84^\circ 52'$	- pr. perp. à (001) [plan des axes pr. perp. à l'axe b].		2 V $74^\circ 15'$ $74^\circ 48'$ $75^\circ 51'$	rouge D bleu MÜCKE (<i>Arch. Min.</i> , t. XVIII, p. 211; 1899). $[n_F - n_D]_D = 0,43$
Anistolbenzylhydroxylamine (α). $C^3H^3O \cdot AzO^3 =$ $C^3H^3O \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup AzO \cdot CO \cdot C^3H^3 \\ \diagdown O \cdot CO \cdot C^3H^3 \end{smallmatrix}$	M	2,1571 0,9071 $\beta = 92^\circ 38'$	+ c $60^\circ 36'$	b	2 V $64^\circ 56'$ $64^\circ 32'$ $64^\circ 12'$	Li D Ti TIERZKE (<i>N. Jahrb. f. Min.</i> , Beil.-B. XII, p. 6; 1898).
Anistolhydroxamique (acide). $C^3H^3O \cdot AzO^3 =$ $C^3H^3O \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup AzO \cdot CO \cdot C^3H^3 \\ \diagdown O \cdot CO \cdot C^3H^3 \end{smallmatrix}$	M	0,4049 0,9759 $\beta = 100^\circ 42'$	+ c 131°	c 41°	2 V $50^\circ 4'$ $50^\circ 10', 5$ $50^\circ 12'$	Li D Ti REUTER (<i>loc. cit.</i> , p. 203).
Benzanistolhydroxylamine (α). $C^3H^3O \cdot AzO^3 =$ $C^3H^3 \cdot C \begin{smallmatrix} \diagup AzO \cdot CO \cdot C^3H^3 \\ \diagdown O \cdot CO \cdot C^3H^3 \end{smallmatrix}$	M	0,9503 1,6137 $\beta = 94^\circ 21'$	+ c $94^\circ 20'$	b	2 V $77^\circ 18'$ $76^\circ 59'$ $76^\circ 39'$	Li D Ti TIERZKE (<i>loc. cit.</i> , p. 13).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BIREFRACT.	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
				aligné.			n_g n_m n_p		
				obtus.					
Id. ($\frac{1}{2}$).	M	1,4533 1,2674 $\beta - 98^{\circ} 22'$	c 150° (app.)	c 60° (app.)	2 V 55° 46' 56° 24' 56° 59'	Li D 71	1,6352 1,6381 1,6465	Li D 71	Id., p. 17.
Benzénazo-α-phénétol. $C^{10}H^{10}Az^2O =$ $C^6H^5.Az:Az.C^6H^4.OC^6H^5$ (1)	M	1,5089 2,8505 $\beta - 95^{\circ} 2'$	+ c 141° 2'	b	2 V 76° 43' 67° 30' (app.)	Li D	1,8862 1,7102 1,5070 1,7145	Li D	TURNER (N. Jahrb. f. Min., 1899; t. II, p. 92).
Bromanhydrocamphorionate méthyllique. $C^{10}H^{13}BrO^2$	O	0,9136 1,0434	a	c	2 H 69° (dans le verre)				FUCK in BREDT (Lieb. Ann., t. CCXCIX, p. 117; 1898).
Bromomésaconate de zinc. $C^6H^7BrO^2.Zn + 8H^2O$	M	1,4172 0,8586 $\beta - 92^{\circ} 10'$	- c 14°	b	2 E 118° 15'	D	1,4743	D	REITER (N. Jahrb. f. Min., 1899; t. I, p. 211).
Camphorionate diméthyllique. $C^{10}H^{16}O^6 =$ $\begin{array}{c} O \\ \\ C^{10}H^{16}O^6 \\ \\ C^{10}H^{16}O^6 \end{array}$	O	0,9115 0,7074	a	c	2 E 50° $\rho > \nu$				FUCK (loc. cit., p. 133).
Camphre 12-chlorobromé. $C^{10}H^{10}ClBrO$	O	0,6520 1,2401	+	b	2 V 78° (app.)				LOWRY (J. of chem. Soc., t. LXXIII, p. 579; 1908).

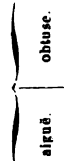

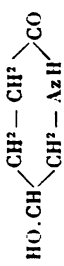
NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	DISSECTRICES	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
β-Diméthylpipérazine (bromhydrate de). (C ⁶ H ¹⁰ Az ²) 2HBr + H ₂ O	O	0,4578 0,2412	+	 c b	2E 72° (app.)		 n _x n _y n _z		Fock in STORIK (<i>J. f. prakt. Ch.</i> , (3 ^e s.), t. LV, p. 56, 1897).
Di- <i>i</i> -nitrosoanéthol. C ⁶ H ¹⁰ Az ² O ⁴ = CH ³ O.C ⁶ H ⁹ .C — C .CH ³ AzOH AzOH	M	0,5160 0,4890 β = 123° 13'		c 123° b	2E 30° 45' ρ > ν	D			Boëris (<i>Rev. di Miner. Ital.</i> , t. XVII, p. 42 : 1897).
Di- <i>i</i> -nitrosoanéthol (anhydride de). C ⁶ H ¹⁰ Az ² O ² = CH ³ O.C ⁶ H ⁹ .C — C .CH ³ Az-O-Az	M	1,8537 2,5827 β = 93° 40'		b c 134°	2V 85° 11', 5	D			<i>Id.</i> , p. 45.
γ-Diphénylizedioxy- tartrate diéthylique. C ²⁰ H ¹² Az ² O ⁴ = C ⁶ H ⁵ .AzH.Az : C — COOC ² H ⁵ C ⁶ H ⁵ .AzH.Az : C — COOC ² H ⁵	O	0,4169 ?		b c	2E 136° 22' 143° 28' 146° 30'	Li D Ti			HARTMANN (<i>Inaug.dissert.</i> , Breslau ; 1897).
α-Éthylglucoside. C ⁶ H ¹⁰ O ⁵ .C ² H ⁵	O	0,8507 0,5938		a c	2V 51° 34' 51° 14' 51° 0'	Li D Ti	1,4808 1,4841 1,4864	Li D Ti	TURTZE (<i>N. Jahrb. f. Min.</i> , Beil.-B. XII, p. 27 ; 1898).

Pr. 3. Éthyl-2-indollnone. $C^{10}H^{11}.AzO =$ $\begin{array}{c} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{CH} - \text{C} - \text{CH} (C^1H^1) \\ \quad \parallel \\ \text{CH} \quad \text{C} \quad \text{CO} \\ \parallel \quad \diagup \\ \text{CH} \quad \text{AzH} \end{array}$	M	1,4359 1,3927 $\beta = 105^{\circ} 19'$	- c 60" (app.)	b	2 E 38° (app.) $\rho > \nu$	GRABER in BRUNNER (Monatsh. f. Ch., t. XVIII, p. 511; 1897).
Éthylsulfate de calcium. $(C^2H^5O.SO^3)^2Ca + 2H^2O$	M	1,5481 1,4910 $\beta = 104^{\circ} 45'$	- c 49°	c 139°	2 V 67° 40'	D EPPLEK (Gr. Zeits., t. XXX, pp. 137 et 609; 1898).
Éthylsulfate de strontium. $(C^2H^5O.SO^3)^2Sr + 2H^2O$	M	1,0434 1,0657 $\beta = 93^{\circ} 44'$	- c 110°	b	2 V 75° 4'	D Id.
Isobenzile. Voir Dibenzoyldioxystilbène. Isoxydiméthylurique (acide). Voir Oxydiméthylurique (acide).						
Manganicyanure de potassium. K^3MnCy^6	M	1,2891 0,8011 $\beta = 90^{\circ} 7'$	+ c 0"	c 90°	2 E 70° 31' 74° 4'	Li TIERZE (N. Jahrb. f. Min., Beil.-B. XII, p. 48; 1898).
Mannitriacétone. $C^{12}H^{22}O^5$	M	2,8297 1,7307 $\beta = 102^{\circ} 47'$	+ c 27°	b	2 V 76° 42' 77° 4' 77° 24'	Li D Ti Id., p. 38.
Méthionate de baryum. $(CH^3(SO^3)^2Ba + 2H^2O$	O	0,8946 1,5962	+ a	c	2 E 30° (app.) $\rho > \nu$	ZIRNOBEL in MUTHMANN (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXXI, p. 188; 1898).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES		ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX.			RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
				obtus.	obtus.			n_x	n_y	n_z		
Méthylallylphénylbenzylammonium (chlorure de). $\text{CH}_2(\text{C}^6\text{H}_5)(\text{C}^6\text{H}_5)(\text{C}^6\text{H}_5)\text{AzCl}$	O	0,889 0,659		b	a	$2E\ 100^\circ$ (app.)						WEDKIND (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3563; 1899).
Méthylallylphénylbenzylammonium (iodure de). $\text{CH}_2(\text{C}^6\text{H}_5)(\text{C}^6\text{H}_5)(\text{C}^6\text{H}_5)\text{AzI}$	O	0,8915 0,6637		b	a	$2E\ 95^\circ$ (app.)						FOCK in WEDKIND (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 520; 1899).
α Méthylgalactoside. $\text{C}^6\text{H}^{11}\text{O}^5.\text{CH}^3$	O	0,6225 1,7418	+	c	b	$2V\ 52^\circ 59'$ $53^\circ 5'$ $53^\circ 41'$	Li D $7I$	1,5273 1,5286 1,5316	1,5217 1,5230 1,5260	1,5202 1,5215 1,5245	Li D $7I$	REUTER (<i>N. Jahrb. f. Min.</i> , 1899; t. I, p. 173).
α Méthyl-d-glucoside. $\text{C}^6\text{H}^{11}\text{O}^5.\text{CH}^3$	O	0,7672 0,3596	—	c	a	$2V\ 85^\circ 32'$ $85^\circ 18'$ $85^\circ 9'$	Li D $7I$	1,5420 1,5431 1,5446			Li D $7I$	TIERZT (<i>N. Jahrb. f. Min.</i> , Boll.-B. XII, p. 20; 1898).
β Méthyl-d-glucoside. $\text{C}^6\text{H}^{11}\text{O}^5.\text{CH}^3$	O ps. Q	1,0000 0,8043	—	(anomalies optiques).				1,5274 1,5287 1,5336	1,5113 1,5126 1,5200	Li D $7I$	$Id.$, p. 23.	
α Méthylmannoside (<i>d. et g.</i>). $\text{C}^6\text{H}^{11}\text{O}^5.\text{CH}^3$	O	0,9275 0,9375	+	c	a	$2V\ 46^\circ 40'$ $46^\circ 58'$ $47^\circ 24'$	Li D $7I$	1,5322 1,5368 1,5390	1,528 1,530 1,532	1,527 1,528 1,531	Li D $7I$	$Id.$, p. 38.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES 	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. 	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Nitrodi- <i>i</i> .-nitrosoanéthol (peroxyde de). $C^{10}H^9Az^3O^5 = CH^3O$. $C^6H^3(AzO^2)C - - - C.CIP^3$ Az.O.O.Az	M	α , 7128 1,3890 $\beta = 97^{\circ}14'$	c 142°	c 52°	$2V$ 73°48' $\rho > v$	D	n_g n_m n_p		HORRIS (<i>Riv. di Miner. ital.</i> , t. XVII, p. 36; 1897).
Nitrotétrionate de cal- cium. $(C^2H^3O^3.AzO^2)^2Ca + 4(?)H^2O$	M	1,2752 ? $\beta = 91^{\circ}25'$	c 90° (app.)	b	$2V$ 32°26'	D	1,722 1,643 1,462	D	EPPLER (<i>Gr. Zeits.</i> , t. XXX, pp. 144 et 609).
Nitrotétrionate de stron- tium. $(C^2H^3O^3.AzO^2)^2Sr + 4(?)H^2O$	M	1,4393 ? $\beta = 90^{\circ}42'$	c 90° (app.)	b	$2V$ 32°28'	D	1,7065 1,637 1,453	D	<i>Id.</i> , pp. 145 et 609.
Nitrotétrionique (acide). $C^3H^3O^3(AzO^2) + 2H^2O$	M	1,1640 1,1933 $\beta = 129^{\circ}11'$	c 16° ou 106°	c 106° ou 16°			1,536 1,409 1,367	D	<i>Id.</i> , pp. 143 et 609.
Oxalate acide d'ammo- nium. $C^2O^4(AzH^4)H + H^2O$	O	0,9048 0,5593	c	b	$2E$ 22°32' $\rho < v$	D			WYROUBOFF (<i>Communica- tion particulière</i>).
Oxalate acide de potas- sium (anhydre). C^2O^4KH	M	0,6195 0,3359 $\beta = 110^{\circ}19'$	c 43°30"	b	$2V$ 37°13' $\rho < v$	D	1,4045	D	<i>Id.</i> [<i>Marignac (paramètres)</i>].

Id. (hydraté). (C ² O) ¹ KH + H ² O	O	0,459 0,1959	b	α	2 E 75°40' ρ > ν	D	Id. [Raumfeldberg (param.)].
Oxalate d'aluminium, ammonium et sodium. (C ² O) ¹ ⁶ Al ² Na ³ (Az H) ³ + 8 H ² O	M	0,4369 0,6013 β = 90°15'	b	c 13°14'	2 E 132°45' ρ > ν	D	Id.
Oxalate d'aluminium et rubidium. (C ² O) ¹ ⁶ Al ² Rb ⁶ + 6 H ² O	M	1,0188 0,4049 β = 95°2'	+ c 90°	c 0°	2 V 80°32' ρ > ν	D	Id.
Oxalate d'aluminium et sodium. (C ² O) ¹ ⁶ Al ² Na ⁶ + 9 H ² O	M	1,3940 1,1980 β = 99°28'	- c 172°30'	c 82°30'	2 E 83°30' ρ > ν	D	Id.
Oxalate d'ammonium, chrome et sodium. (C ² O) ¹ ⁶ Cr ² Na ³ (Az H) ³ + 8 H ² O	M	0,4217 0,5949 β = 90°45'	b	c 12°45'	2 E 98°20' ρ > ν	D	Id.
Oxalate d'ammonium, fer et sodium. (C ² O) ¹ ⁶ Fe ² Na ³ (Az H) ³ + 8 H ² O	M	0,4098 0,5811 β = 91°1'	b	c 15°50'	2 E 83° ρ > ν	D	Id.
Oxalate de calcium. Voir Whewellite.							
Oxalate de chrome et lithium. (C ² O) ¹ ⁶ Cr ² Li ⁶ + 17 H ² O	O	0,5840 1,5523	-	α	2 E 95°26'	D	Id.

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	BISSECTRICES 	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. 	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Oxalate de chrome et sodium. (C ² O ¹) ⁶ Cr ² Na ⁶ + 9H ² O	M	1,3866 1,2012 $\beta = 100^{\circ}24'$	—	$c \ 10^{\circ}24' \ c \ 100^{\circ}24'$	2E 67°36' $p > v$	D			Id. [Rammeisberg (param.)].
Oxalate de potassium. C ² O ¹ K ² + H ² O	M	1,477 1,710 $\beta = 110^{\circ}58'$	—	$c \ 40^{\circ}45' \ c \ 130^{\circ}45'$	2H 97°30'	D			Id. [De la Provostaye (paramètres)].
i.-Oxy (3.7)-diméthylurique (acide). C ³ H ¹⁰ Az ¹ O ⁵	M	0,7965 1,2178 $\beta = 90^{\circ}51'$	+	$c \ 177^{\circ}45'$	2V 40° 2' 40° 9' 40° 14'	Li D Tl	1,6648 1,6716 1,6787 1,5086 1,5128 1,5206 1,4911 1,4949 1,5025	Li D Tl	TIERZE (N. Jahrb. f. Min., 1899; t. II, p. 8.) [Id. in Cienm (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXXI, p. 1432; 1898).
Oxypipéridone. C ³ H ¹⁰ AzO ² = 	M	$\frac{c}{a} = 0,8622$ $\beta = 114^{\circ}$	+	$c \ 97^{\circ}$	2E 91° 46' 92° 33' 93° 44'	Li D Tl			HINTZE (in EMERLING (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXXII, p. 2685; 1899).
Pinolglycol (chlorhydrate du). C ¹⁰ H ¹¹ O ² Cl	O	0,754 0,948	+	b	2E 76°30'	D			MICHAŁOWSKY (C. R. Soc. Nat. Varsovie, 1896).
Pipéridine (bromhydrate de). (C ³ H ¹⁰ Az)HCl	O	0,496 1,528		a	2E 35° $p < v$	D			FOCK (in WERKING (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXXII, p. 1409; 1899).

Platinocyanure de magnésium avec glycérine et eau. $MgPtCy^4 + C^3H^3O^3 + 5H^2O$	M	0,9654 0,4924	— c 38" c 30° 10' c 34° 30' c 47° c 61°	b c 120° 10' c 124° 30' c 137° c 151°	2 E 17° 25' 2 V 17° 39' 2 V 34° 10' 2 V 59° 53' 2 V 89° 51'	Li D 7l bl. cl. bl. f. (¹)	1,5842 1,5891 1,5984 1,6057	D 7l bl. cl. bl. f. (¹)	DREYER (N. Jahrb. f. Min., 1899; t. I, p. 155). (¹) Voir Table XVII (I. E.), p. 791.
i-Propylisoparacouque (acide). $C^3H^3O^4 =$ $(CH^3)_2C.CH^3.CH.CO.OH$ O — CO	M	0,6623 0,4853 $\beta = 107^{\circ}5'$	+ c 83°	b	2 E 51° 12'	D			BURWELL (Lieb. Ann., t. CCCIV, p. 274; 1899).
3. 5. Pyrazolidicarbone (acide). $C^3H^4Az^2O^4 + H^2O$	M	2,8555 1,8338 $\beta = 93^{\circ}27'$	c 43°	b	2 V 76° 52'	D	1,5554	D	EPPLER (Gr. Zells., t. XXX, pp. 139 et 609; 1898).
Pyrocatéchinecarbonate de diéthylamine. $C^{12}H^{13}AzO^3$	M	1,2261 0,9550 $\beta = 114^{\circ}26'$	+ c 55°	c 145°	2 E 1° 34' 7° 56' 10° 39' 11° 46'	Li D 7l verre bleu			GROTH in EINHORN (Lieb. Ann., t. CCC, p. 146; 1898).
Quinacétophénone diéthylque. $C^{12}H^{16}O^3 =$ (2) $C^2H^3O \diagup C^2H^3.CO.CH^3$ (3) $C^2H^3O \diagdown C^2H^3.CO.CH^3$ (1)	T	0,8630 0,829 $\alpha = 87^{\circ}45'$ $\beta = 119^{\circ}15'$ $\gamma = 82^{\circ}45'$	norm. à p (001) [pl. des axes bissecte l'angle aigu g'l t]	"	2 E 85° (app.)	D			FOCK in VON KOSTANECKI, LEVI et TAMMOR (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXXII, p. 329; 1899).
Racémate de baryum. $C^4H^4O^4Ba + 5H^2O$	M	3,3461 1,4435 $\beta = 92^{\circ}5'$	+ b	c 73°	2 H ₀ 93° 1' [$n_D = 1,66$]	jaune	1,7886		MÜLLER (N. Jahrb. f. Min., 1899; t. II, p. 71).

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	DISSÉCTRICES aiguë. obtuse.	ANGLE des axes. $\rho > \nu$ (très faible)	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. n_g n_m n_p	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Racémate de rubidium. $C^4H^4O^6Rb^2 + 2H^2O$	M	1,2646 0,9024 $\beta = 91^\circ 42'$	—	c 174° c 84°	2V 56° 6' $\rho > \nu$ (très faible)	D	1,488	D	WYROBOFF (Communication particulière).
o-Sulfobenzofurque (dichlorure d'acide). $C^4H^4SO^2Cl^2 = C^6H^4 \begin{smallmatrix} \diagup COCl \ (1) \\ \diagdown SO^2Cl \ (2) \end{smallmatrix}$ (forme stable)	M	1,8521 2,0057 $\beta = 90^\circ 32'$	+	b c 1°	2E 60° 10'				ZIRNGIEL in List et Stein (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXXI, p. 1654; 1898).
(forme instable). (⁽¹⁾ L'angle aigu est en avant.	O	1,8103(⁽¹⁾) 2,0997	—	c b	2E 60° 57'				
Tétracétylhydrazide. $C^4H^{12}Az^2O^4 =$ $\begin{smallmatrix} CH^3.CO \\ CH^3.CO \end{smallmatrix} \begin{smallmatrix} \diagup Az-Az \diagdown \\ \diagdown CO.CO \end{smallmatrix}$	O	0,7355 0,5570	+	b a	2E 73° 32' $\rho < \nu$	D	1,5657 1,4988 1,4871 jaune moy.		FERRI (Riv. di Miner. ital., t. XVIII, p. 75; 1897).
Tétraméthylurique (acide). $C^9H^{12}Az^4O^3$	M	1,7887 1,9144 $\beta = 118^\circ 19'$	+	c 170° 30'	2V 75° 41' 75° 19' 74° 43'	Li D Tl	1,7496 1,6041 1,5320 1,7539 1,6093 1,5384 1,7639 1,6153 1,5450	Li D Tl	IRUTER (N. Jahrb. f. Min., 1899; t. I, p. 161).
Tolanisbenzhydroxylamine. $(C^{23}H^{19}AzO^3)$ $= C^4H^4 \begin{smallmatrix} \diagup C \\ \diagdown O.CO \end{smallmatrix} \begin{smallmatrix} \diagup Az.O.CO.C^4H^4O \\ \diagdown O.CO.C^4H^4 \end{smallmatrix}$	M	1,1766 1,1251 $\beta = 100^\circ 31'$	—	b c 62° 30'	2V 84° 24' 84° 55' 85° 31'	Li D Tl	1,6378 1,6447 1,6509	Li D Tl	Id., p. 207.

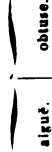

NOM ET FORMULE.	SYSTÈME cristallin.	PARAMÈTRES.	SIGNE OPTIQUE.	DISSECTRICES 	ANGLE des axes.	RAIE ou couleur.	INDICES PRINCIPAUX. 	RAIE ou couleur.	OBSERVATEURS.
Trimésate triéthylque. $C^{12}H^{16}O^6 =$ $(C^2H^3(COOC^2H^3)^3)_1.3.5.$	II	1,8248	—				$n_x = 1,69$ $n_y = 1,48$ $n_z = 1,48$		TARASSENKO (<i>J. Soc. phys.-chim. Russie</i> , t. XXX, p. 283; 1898).
Uréinedioxy succinate diéthylque. $C^{19}H^{14}Az^2O^7 =$ $CO.OC^2H^3$ $\begin{array}{c} HO.C.AzH \\ \\ HO.C.AzH \end{array} > CO$ $CO.OC^2H^3$	O	0,7707 3,3097	—	c	α	$2V 83^\circ 45',5$ $84^\circ 1',5$ $84^\circ 22',5$	$n_x = 1,5756$ $n_y = 1,5767$ $n_z = 1,5793$ $n_{x'} = 1,5528$ $n_{y'} = 1,5543$ $n_{z'} = 1,5566$	Li D $7l$	MONKE <i>in</i> GRIBENHEIMER et ANSCHÜTZ (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCVI, p. 45; 1899).
Uréinedioxy succinate diméthylque. $C^{18}H^{14}Az^2O^7 =$ $CO.OCH^3$ $\begin{array}{c} HO.C.AzH \\ \\ HO.C.AzH \end{array} > CO$ $CO.OCH^3$	O	0,7386 3,0499	—	c	α	$2V 72^\circ 15',5$ $71^\circ 41',5$	$n_x = 1,5271$ $n_y = 1,5304$ $n_z = 1,5011$ $n_{x'} = 1,5049$ $n_{y'} = 1,4877$ $n_{z'} = 1,4921$	D $7l$	<i>Id.</i> , p. 64.
Whewellite. $C^2O^4Ca + H^2O$	M	0,8696 1,3695 $\beta = 107^\circ 19'$	+	?	b	$2V 89^\circ$			SCHUBERT (<i>Tscherm. Mitth.</i> , t. XVIII, p. 25; 1899).

TABLE XV.

INFLUENCE DE LA TEMPÉRATURE SUR LES PROPRIÉTÉS OPTIQUES DES SOLIDES.

Lithiophilite	$2V_b = 56^{\circ}4' (t = 21^{\circ}5)$
(Triphyline)	$n_m = 1,708(D)$
$PO^4(MnFe)Li$	$\frac{dV}{dt} = 1,14 + 0,004t$ (en minutes)
(de Branchville)	$t = -15^{\circ} \text{ à } 190^{\circ}$

(Calculé d'après les nombres de l'auteur.)

SOMMERFELDT (*N. Jahrb. f. Min.*, 1899; t. 1, p. 152).

Calcite, voir p. 1220.

Quartz, voir p. 1221.

Fluorine, voir p. 1222.

Verres, voir pp. 1224 à 1227.



TABLE XVI.

INDICES DES MÉTAUX ET DISPERSION ANOMALE.

RAIES.	ANTIMOINE (ind. ordin.).	BISMUTH (ind. ordin.).	GALÈNE.	PLATINOCYANURE de magnésium.
C.....	2,965	1,841	4,015	1,363
D.....	2,571	1,670	3,912	1,294
E.....	1,962	1,563	3,886	1,141
F.....	1,578	1,466	3,796	0,974
G.....	1,246	1,385	3,383	0,902

(Calculé d'après DRUDE, au moyen des constantes de la réflexion métallique.)

HORN (*N. Jahrb. f. Min., Beil.-B.* XII, pp. 326 à 340; 1898).

TABLE XVIII.

POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>.-Alanine. $C^3H^1AzO^2 =$ $CH^2.CH(AzH^2).COOH$	$[\alpha]_D - 2^\circ$ (app.)	Eau ($p = 8,8$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2457; 1899).
<i>l</i>.-Alanine (chlorhydrate de). $(C^3H^1AzO^2)HCl$	$[\alpha]_D^{20} - 9^\circ,68$	Eau ($p = 9,30$)	<i>Id.</i>
<i>d</i>.-Id.	$[\alpha]_D^{20} + 9^\circ,55$	Eau ($p = 8,59$)	<i>Id.</i> , p. 2459.
Albumine (des œufs, cristallisée).	$[\alpha]_D - 28^\circ,0$ à $- 29^\circ,8$	Eau ($p = 1,7$ à $6,7$)	OSBORNE (<i>J. of Amer. chem. Soc.</i> , t. XXI, p. 482; 1899).
Amygdalinamidoxime. $C^8H^{10}Az^2O^{11} + 3H^2O =$ $(C^{12}H^{21}O^{10})O.$ $CH(C^6H^5).C \begin{cases} \nearrow AzOH \\ \searrow AzH^2 \end{cases}$	$[\alpha]_D - 72^\circ,2$	Eau ($c = 3,64$)	SCHIFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2701; 1899).
Amygdaline. $C^{10}H^{21}AzO^{11} =$ $(C^{12}H^{21}O^{10})O.CH \begin{cases} \nearrow C^6H^5 \\ \searrow CAz \end{cases}$	$[\alpha]_D - 40^\circ$ (moy.)	Eau ($c = 4$ à 5)	<i>Id.</i>
Amyléthylique (sulfure). $C^5H^{11}.S.C^2H^2$ (d'alc. amylique $[\alpha]_D - 4^\circ,34$)	$[\alpha]_D^{19} + 13^\circ,75$	Pur. $d_4^{19} = 0,836$	BRJUCHONENKO [<i>J.f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LIX, p. 46; 1899].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (o.-aminoben- zoate). $C^{12}H^{11}AzO^2 =$ $AzH^2.C^6H^4.COOC^3H^{11}$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{11} + 5^{\circ}, 98$ $[\alpha]_D^{15} + 4^{\circ}, 99$	Pur. $\begin{cases} d^{11} = 1,047 \\ d^{15} = 1,042 \end{cases}$	GUYE et BABEL [<i>Arch. de Gen.</i> (4 ^e pér.), t. VII, p. 32; 1899].
Id.-m. (1) (3).	$[\alpha]_D^{16} + 4^{\circ}, 95$ $[\alpha]_D^{15} + 4^{\circ}, 30$	Pur. $\begin{cases} d^{16} = 1,051 \\ d^{15} = 1,045 \end{cases}$	
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{15} + 4^{\circ}, 19$	Pur. $d^{15} = 1,050$	
Amylique (o.-bromoben- zoate). $C^{12}H^{13}BrO^2 =$ $Br.C^6H^4.COOC^3H^{11}$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{16} + 1^{\circ}, 88$ $[\alpha]_D^{15} + 1^{\circ}, 43$	Pur. $\begin{cases} d^{16} = 1,279 \\ d^{15} = 1,252 \end{cases}$	Id., p. 30.
Id.-m. (1) (3).	$[\alpha]_D^{16} + 2^{\circ}, 70$ $[\alpha]_D^{15} + 1^{\circ}, 99$	Pur. $\begin{cases} d^{16} = 1,285 \\ d^{15} = 1,265 \end{cases}$	
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{16} + 3^{\circ}, 18$ $[\alpha]_D^{15} + 2^{\circ}, 35$	Pur. $\begin{cases} d^{16} = 1,288 \\ d^{15} = 1,269 \end{cases}$	
Amylique (disulfure di-). $(C^3H^{11})_2S^2$ I. — Purifié. II. } Moins pur. III. }	I. $[\alpha]_D^{20} + 72^{\circ}, 48$ II. $[\alpha]_D^{20} + 73^{\circ}, 39$ $\div 72^{\circ}, 8$ III. $+ 73^{\circ}, 6\frac{1}{2}$ $+ 78^{\circ}, 55$	Pur. $d_4^{20} = 0,923$ Pur. Sulf. de carb. ($p = 23,1$) Pur. Benzène ($p = 23,1$)	BRUCHONENKO (<i>loc. cit.</i> , pp. 47 et 596).
Amylique (o.-nitroben- zoate). $C^{12}H^{13}AzO^4 =$ $AzO^2.C^6H^4.COOC^3H^{11}$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{14} - 0^{\circ}, 55$ $[\alpha]_D^{15} + 0^{\circ}, 90$	Pur. $\begin{cases} d^{14} = 1,135 \\ d^{15} = 1,112 \end{cases}$	GUYE et BABEL (<i>loc. cit.</i> , p. 27).
Id.-m. (1) (3).	$[\alpha]_D^{19} + 5^{\circ}, 85$ $[\alpha]_D^{15} + 4^{\circ}, 28$	Pur. $\begin{cases} d^{19} = 1,144 \\ d^{15} = 1,120 \end{cases}$	Id., p. 28.
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{17} + 6^{\circ}, 93$ $[\alpha]_D^{15} + 4^{\circ}, 82$	Pur. $\begin{cases} d^{17} = 1,140 \\ d^{15} = 1,117 \end{cases}$	Id., p. 29.
Amylique (sulfure di-). $C^3H^{11}.S.C^3H^{11}$ (d'alc. amylique $[\alpha]_D - 4^{\circ}, 40$)	$[\alpha]_D^{20} + 24^{\circ}, 52$ $+ 23^{\circ}, 02$ $\div 23^{\circ}, 33$	Pur. $d_4^{20} = 0,8361$ Sulf. de carb. ($p = 20,2$) Id. + soufre (Id.)	BRUCHONENKO (<i>loc. cit.</i> , pp. 47 et 596).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Amylique (m.-toluate). $C^{13}H^{18}O^2 =$ $CH^3.C^6H^4.COOC^3H^1$ (1) (3)	$[\alpha]_D^{20} + 5^{\circ}, 05$	Pur. $d^{20} = 0,976$	GUYE et BABEL (<i>loc. cit.</i> , p. 34).
Amylméthylque (disul- fure). $(C^3H^{11})(CH^3)S^2$ (d'alc. amylique $[\alpha]_D - 1^{\circ}, 74$).	$[\alpha]_D^{18,5} + 3^{\circ}, 41$	Pur. $d^{18,5} = 0,836$	BRUCHONENKO (<i>loc. cit.</i> , p. 46).
Amylméthylque (sul- fure). $C^3H^{11}.S.CH^3$ (d'alc. amylique $[\alpha]_D - 4^{\circ}, 34$).	$[\alpha]_D^{19} + 12^{\circ}, 30$	Pur. $d^{19} = 0,84$	<i>Id.</i>
N.-i.-Amyl-(x)-pipécoline. $C^{11}H^{23}Az =$ $C^3H^{11}.Az \begin{cases} CH(CH^3)-CH^2 \\ CH^2-CH^2-CH^2 \end{cases}$	$[\alpha]_D^{19} - 88^{\circ}, 86$	Pur. $d^{19} = 0,8310$	HOHENEMSER et WOLFFEN- STEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2524; 1899).
Anagryne (azotate d'). $(C^{13}H^{22}Az^2O)AzO^3H + H^2O$	$[\alpha]_D - 126^{\circ}, 03$	Eau ($p = 1,00$)	KLOSTERMANN (<i>Inaug. Dis- sert.</i> , Marburg; 1898).
Anagryne (chlorhydrate d'). $(C^{13}H^{22}Az^2O)HCl + H^2O$	$[\alpha]_D - 142^{\circ}, 47$	Eau ($p = 1,81$)	<i>Id.</i>
Anisalcamphre. Voir p.-Méthoxybenzylidèncamphre.			
Anisylcamphre. Voir p.-Méthoxybenzylcamphre.			
l.-Arabinosazone. $C^{11}H^{20}O^3Az^4 =$ $C^3H^4O^3(Az.AzH.C^6H^5)^2$	$[\alpha]_D + 58^{\circ}$	2 vol. pyridine, 3 vol. alcool ($c = 2$)	NEUBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3386; 1899).
l.-Arabinosazone p.-bro- mée. $C^{11}H^{18}Br^2O^3Az^4 =$ $C^3H^4O^3(Az.AzH.C^6H^4.Br)^2$ (1) (4)	$[\alpha]_D + 23^{\circ}$	<i>Id.</i> (<i>id.</i>)	<i>Id.</i>
d.-Arabinose. $C^5H^{10}O^5$	$[\alpha]_D^{20} - 105^{\circ}, 1$	Eau ($c = 9,42$)	PUFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 554; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>-Arabite. $C^5H^{12}O^5$	$[\alpha]_D - 42^\circ$ $- 94^\circ$	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Eau} + \frac{6,75}{24} \text{ mol. de} \\ \text{molybdate ac. d'AzH}^4 \\ \text{Mo}^5\text{O}^{24}(\text{AzH})^6 \quad p=0,5 \\ \text{Id.} + \text{id.} + 0,784 \text{SO}^4\text{H}^2 \\ \text{dans } 100^{cm} \end{array} \right.$	LOBRY DE BRUYN et VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 151; 1899).
<i>d</i>-Id.	$[\alpha]_D^{20} + 7'', 7$	Eau saturée de borax ($c = 9,26$)	RUFF (<i>loc. cit.</i> , p. 556).
<i>d</i>-Arabonique (lactone). $C^5H^8O^5$	$[\alpha]_D^{20} + 73^\circ, 73$	Eau ($c = 10,06$)	<i>Id.</i>
Arginine. $C^6H^{14}Az^4O^2$ (de la clupéine)	$[\alpha]_D^{20} + 11^\circ, 37$	Eau + $\frac{1}{4}$ mol. Ba(OH) ² ($p = 3,47$)	GULEWITSCH (<i>Zeits. f.</i> <i>physiol. Ch.</i> , t. XXVII, p. 188; 1899).
Arginine (azotate d'). ($C^6H^{14}Az^4O^2$)AzO ³ H (de la clupéine)	$[\alpha]_D^{20} + 10^\circ, 62$ $+ 9^\circ, 31$ $+ 18^\circ, 71$	Eau ($p = 1,78$) Id. ($p = 9,86$) Eau + 4AzO ³ H ($p = 5,21$)	<i>Id.</i> , p. 190.
(de l'histone)	$[\alpha]_D^{22} + 9^\circ, 47$	Eau ($p = 6,45$)	LAWROW (<i>Id.</i> , t. XXVIII, p. 393; 1899).
Arginine (azotate d'ar- gent et d'). ($C^6H^{14}Az^4O^2$)AzO ³ H + AzO ³ Ag	$[\alpha]_D^{20} + 5'', 60$	Eau ($p = 8,11$)	GULEWITSCH (<i>loc. cit.</i> , p. 200).
Arginine (chlorhy- drate d'). ($C^6H^{14}Az^4O^2$)HCl (de la clupéine)	$[\alpha]_D^{20} + 10^\circ, 70$ $+ 10^\circ, 0$ $+ 19'', 72$ $+ 21'', 04$ $+ 21'', 22$ $[\alpha]_D^{30} + 20'', 94$ $[\alpha]_D^{30} + 20'', 88$ $[\alpha]_D^{20} + 21'', 22$ $+ 21^\circ, 32$ $+ 20'', 78$	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Eau} (p = 9,30) \\ \text{Id.} (p = 16,85) \\ \text{Eau} + \text{HCl} (p = 9,21) \\ \text{Id.} + 2 \text{HCl} (p = 6,33) \\ \text{Id.} + 6 \frac{1}{2} \text{HCl} (p = 4,28) \\ \text{Eau} + 13 \frac{1}{2} \text{HCl} (p = 2,45) \\ \text{Id.} + \text{id.} (p = 4,21) \\ \text{Id.} + 20 \text{HCl} (p = 1,24) \end{array} \right.$	<i>Id.</i> , p. 187.
(de l'histone)	$[\alpha]_D^{22} + 9'', 27$ $- 19'', 07$	Eau ($p = 7,09$) Id. + 4HCl ($p = 4,625$)	LAWROW (<i>loc. cit.</i> , p. 391).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Arginine (sulfate d'). $(C^6H^{14}Az^4O^2)^2SO^4H^2$	$[\alpha]_D^{20} + 8'', 73$ + 8'', 23 + 15'', 01 + 17'', 44	Eau ($p = 4,83$) Id. ($p = 11,22$) Eau + SO^4H^2 ($p = 3,17$) Id. + $6'SO^4H^2$ ($p = 2,25$)	GULIKWITSCH (<i>loc. cit.</i> , p. 192).
L.-Aspartique (acide). $C^4H^7AzO^4 = CH(AzH^2).COOH$ $CH^2 - COOH$ (de l'asparagine)	$[\alpha]_D^{20} - 2'', 37$ - 1'', 9 - 1'', 15 + 25'', 7 + 26'', 47	Eau + 3NaOH ($p = 3,34$) Eau + 2NaOH ($p = 6$) Id. ($p = 9,2$) Eau + 3HCl ($p = 4,17$) Id. ($p = 8,82$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, pp. 2462 et 2464; 1899).
(de l'acide benzoyl-L.-aspartique)	$[\alpha]_D^{20} - 2'', 24$	Eau + 3KOH ($p = 3,32$)	
d.-Id. (de l'acide benzoyl-d.-aspartique)	$[\alpha]_D^{20} - 25'', 5$	Eau + 3HCl ($p = 4,16$)	
Benzal-(x)-glucoheptonique (acide). $C^7H^{12}(C^3H^6)O^8$	$[\alpha]_D - 59''$	Alc. méthyl. ($p = 0,4$)	ALB. VAN EKENSTEIN et LOBRY DE BRUYN (<i>Rec. Trav. ch. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 308; 1899).
Benzal-d.-saccharique (acide). $C^8H^8(C^3H^6)O^8$	$[\alpha]_D + 84''$	Id. (id.)	Id.
Benzal-d.-sorbite. $C^8H^{12}(C^3H^6)O^8$	$[\alpha]_D + 6''$	Alcool ($p = 0,25$ à $0,5$)	Id. (<i>Id.</i> p. 151).
Benzoyl-L.-alanine. $C^9H^{11}AzO^3 =$ $CH^3.CH[AzH(C^3H^3O)].COOH$	$[\alpha]_D - 3'', 3$ - 37'', 4	Eau ($p = 0,99$) Eau + KOH ($p = 9,90$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2456; 1899).
d.-Id.	$[\alpha]_D + 37'', 13$	Eau + KOH ($p = 9,2$)	Id., p. 2458.
Benzoyl-L.-aspartique (acide). $C^{11}H^{11}AzO^3 =$ $CH[AzH(C^3H^3O)].COOH$ $CH^2 - COOH$	$[\alpha]_D^{20} + 37'', 5$	Eau + 2KOH ($p = 9,02$)	Id., p. 2460.
d.-Id.	17'', 6	Id. ($p = 9,75$)	Id., p. 2463.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR	OBSERVATEURS.
Benzoyl-<i>l</i>-glutamique (acide). $C^{12}H^{13}AzO^3 =$ $CH[AzH(C^1H^3O)].COOH$ $ $ CH^2-CH^2-COOH	$[\alpha]_D^{20} + 13^{\circ}, 81$ $- 18^{\circ}, 7$	Eau ($p = 4,80$) Eau + 2KOH ($p = 9,51$)	<i>Id.</i> , p. 2467.
<i>d</i> -Id.	$[\alpha]_D^{20} + 17^{\circ}, 18$	Id. ($p = 9,31$)	<i>Id.</i> , p. 2469.
Benzoyl-<i>l</i>-tétrahydroqui- naldine. $C^{10}H^{12}Az.CO.C^6H^5$ (de <i>l</i> -tétrahydroquinaldine)	$[\alpha]_D^{20} + 250^{\circ}, 2$ $[\alpha]_D^{21,5} + 250^{\circ}, 8$ $[\alpha]_D^{23} + 251^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D^{25,5} + 303^{\circ}, 7$ $[\alpha]_D^{25} + 316^{\circ}, 6$ $+ 324^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D^{26} + 326^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D^{25} + 363^{\circ}, 0$	Benzène ($c = 0,99$) Id. ($c = 1,99$) Id. ($c = 3,96$) Chlorof. ($c = 1,99$) Acétone ($c = 1,98$) Alcool ($c = 1,99$) Acét. éthyl. (id.) Ac. acétique (id.)	POPE et PEACHEY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1077; 1899). [<i>Id.</i> (<i>Proc. chem. Soc. Lond.</i> , t. XV, p. 124; 1899).]
<i>d</i> -Id. (de <i>l</i> -tétrahydroquinaldine)	$[\alpha]_D^{18} - 246^{\circ}, 1$ $- 247^{\circ}, 0$ $- 248^{\circ}, 5$ $[\alpha]_D^{13} - 246^{\circ}, 3$ $- 249^{\circ}, 5$ $- 308^{\circ}, 8$ $- 319^{\circ}, 2$ $- 327^{\circ}, 5$ $- 331^{\circ}, 5$ $- 368^{\circ}, 6$	Benzène ($c = 0,99$) Id. ($c = 1,98$) Id. ($c = 3,96$) Id. ($c = 1,98$) Id. ($c = 3,96$) Chlorof. ($c = 1,98$) Acétone (id.) Alcool (id.) Acét. éthyl. (id.) Ac. acétique (id.)	<i>Id.</i> , p. 1083.
Benzoyl-<i>l</i>-tétrahydro- p-toluquinaldine. $C^{11}H^{14}Az.CO.C^6H^5$	$[\alpha]_D^{18} + 229^{\circ}$	Benzène ($c = 2,05$)	POPE et RICH (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1100; 1899).
Benzoyl-<i>l</i>-tyrosine $C^{16}H^{15}AzO^4$	$[\alpha]_D^{20} + 18^{\circ}, 29$ $+ 19^{\circ}, 25$	Eau + 1 mol. KOH ($p = 5,11$) Id. ($p = 8,04$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3642; 1899).
<i>d</i> -Id.	$[\alpha]_D^{20} - 19^{\circ}, 59$	Id. ($p = 7,72$)	<i>Id.</i> , p. 3645.
Benzylcamphre. $C^{17}H^{22}O =$ $C^6H^{11} \begin{cases} CH_2.CH^2.C^6H^5 \\ \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} - 143^{\circ}, 08$ $[\alpha]_D^{20} + 144^{\circ}, 01$ $[\alpha]_D^{20} - 141^{\circ}, 82$	Toluène ($p = 3,46$) Id. ($p = 6,85$) Id. ($p = 13,60$)	A. HALLER et MULLER (<i>C. R.</i> , t. CXXIX, p. 1006; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Benzylidèncamphre. $C^{17}H^{20}O =$ $C^6H^{14} \begin{array}{l} \diagup C:CH.C^6H^5 \\ \\ CO \end{array}$	$[\alpha]_D + 421^{\circ}, 25$ $+ 425^{\circ}, 11$	Id. ($p = 6,78$) Id. ($p = 13,47$)	Id. (<i>id.</i> , t. CXXVIII, p. 1372; 1899).
Benzylidène.... Voir Benzal....			
d.-α.-Benzylphénylallyl- méthylammonium (bromure de). $C^{29}H^{39}AzBr =$ $[C^6H^5.CH^2.$ $Az(C^6H^5)(C^3H^5)(CH^3)]Br$	$[\alpha]_D + 68^{\circ}, 6$	Alc. abs. ($c = 9,39$)	POPE et PRACHEY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1130; 1899).
l.-Id.	$[\alpha]_D - 67^{\circ}, 3$	Id. ($c = 14,93$)	
d.-α.-Benzylphénylallyl- méthylammonium (d.- camphosulfonate de). $C^{29}H^{39}Az.SO^3.C^6H^{15}O$	$[\alpha]_D + 44^{\circ}, 2$	Eau ($c = 21,02$)	<i>Id.</i> , p. 1128.
l.-Id. (acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 18^{\circ}, 6$	Id. ($c = 17,18$)	
d.-α.-Benzylphénylallyl- méthylammonium (iodure de). $C^{29}H^{39}Az.I$	$[\alpha]_D + 52^{\circ}, 5$	Acétone (1 vol.) Alc. méthyl. (1 vol.) ($c = 9,63$)	<i>Id.</i> , p. 1129.
l.-Id.	$[\alpha]_D - 51^{\circ}, 4$	Id. ($c = 20,70$)	
Bromocamphosulfonate de tétrahydronaphtylamine. Voir Tétrahydronaphtylamine....			
Id. de tétrahydroquinaldine. Voir Tétrahydroquinaldine....			
π.-Bromo-ω.-chlorocamphorique (anhydride). $C^{16}H^{12}ClBrO^3$	$[\alpha]_D^{14} - 26^{\circ}$	Chlorof. ($c = 4,61$)	KIPPINO (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 132; 1899).
ψ.-π.-Bromonitrocamphrate de potassium. $C^{16}H^{13}BrAzO^3K + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{15} + 221^{\circ}$	Eau ($c = 3$)	LOWRY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 223; 1899).

Bromonitrocamphre. Voir Camphre bromonitré.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Brucine (d.-érythronate de). ($C^{23}H^{26}Az^2O^4$) $C^4H^6O^3$	$[\alpha]_D^{20} - 23^{\circ}, 5$	Eau ($c = 3,99$)	RUFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3678; 1899).
sec.-Butylthiourée. $C^5H^{12}Az^2S$	$[\alpha]_D^{20} + 33^{\circ}, 6$ $+ 22^{\circ}, 85$ (moy.)	Eau ($c = 1$) Alcool ($c = 3,5$)	GADAMER (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXVII, p. 92; 1899).
Camphononique (acide). $C^9H^{14}O^3 = (C^8H^{13}O)COOH$	$[\alpha]_D^{15} + 21^{\circ}, 97$	Acétate éthyl. ($c = 1,53$)	LAPWORTH et CHAPMAN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1001; 1899).
d.-Camphoroxime. $C^{10}H^{16}; Az.OH$ (du camphre droit)	$[\alpha]_D^{21} - 41^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D - 41^{\circ}, 1$	Alc. abs. ($c = 2,27$) Id. ($c = 3,2$)	POPE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1107; 1899). FORSTER (<i>id.</i> , p. 1144).
l.-Id. (du camphre gauche)	$[\alpha]_D + 41^{\circ}, 7$	Id. ($c = 2,61$)	POPE (<i>loc. cit.</i>).
d.-Camphoroxime (d.-camphosulfonate de). ($C^{10}H^{16}AzOH$) $C^{10}H^{15}O.SO^3H$	$[\alpha]_D^{21} + 4^{\circ}, 3$	Id. ($c = 1,75$)	Id.
d.-Camphoroxime (dérivé bromonitré de). $C^{10}H^{16}O(AzO)Br$	$[\alpha]_D^{23} - 54^{\circ}, 7$ $[\alpha]_D^{21} - 65^{\circ}, 6$	Alc. abs. ($c = 0,99$) Benzène ($c = 2,02$)	FORSTER (<i>loc. cit.</i>).
d.-Camphosulfonate d'ammonium. $C^{10}H^{15}O.SO^3AzH^4$	$[\alpha]_D^{16} + 21^{\circ}, 0$ $[\alpha]_D^{18} + 20^{\circ}, 7$ $+ 20^{\circ}, 6$	Eau ($c = 1$) Id. ($c = 2$) Id. ($c = 4$)	POPE et PEACHEY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1085; 1899).
Camphosulfonate de benzylphénylallylméthylammonium. Voir Benzylphénylallylméthylammonium....			
Camphosulfonate de camphoroxime. Voir Camphoroxime....			
d.-Camphosulfonate de α-phénéthylamine (rac.). $C^{18}H^{27}O^4SAz =$ [$C^6H^5.CH(CH^3).AzH^2$] $C^{10}H^{15}O.SO^3H$	$[\alpha]_D^{19} + 14^{\circ}, 6$	Eau ($c = 2,02$)	POPE et HARVEY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1110; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-----------------	----------------------------------	-----------------------	---------------

Camphosulfonate de tétrahydroquinaldine. Voir Tétrahydroquinaldine....

Camphre n.-π.-bromonitré $C^{10}H^{14}Br(AzO^2)O$	$[\alpha]_D^{13} - 51^{\circ}, 4$ (initial) $- 37,5$ (après 6 jours)	Benzène ($c = 3,33$)	Lowry (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, pp. 226 et 227; 1899).
Id. ψ - π .	$[\alpha]_D^{15} + 188^{\circ}, 4$ (initial) $- 38,0$ (après 4 jours) $[\alpha]_D^{14} + 188^{\circ}, 5$ (initial) $+ 31^{\circ}, 3$ (final)	Benzène ($c = 3,33$) Chloroforme ($c = 5$)	

Camphre nitré.

DISSOLVANT.	TEMP.	$[\alpha]_D$ initial.	$[\alpha]_D$ final.	DURÉE de l'observation.	C.
Benzène.....	15 ⁰⁰	-124	-104	4 jours	5
	16	-116	-93	4 jours	10
	13	-110	-77	12 heures	20
Toluène.....	20	-106	-87	12 heures	5
	18	-100	-79	Id.	10
	17	-87	-66	Id.	20
Chloroforme.....	13	-27	-15	7 jours	5
	16	-27	-13	7 jours	10
	16	-27	-11	6 heures	20
Sulfure de carbone....	17	-83	-68	2 jours	5
Xylène	20	-99	-75	4 jours	5
Benzoate éthylique....	17	-50	-28	12 heures	5
Éther.....	18	-37	-18	2 »	5
Acétate éthylique.....	14	-13	-2	2 »	5
Acétone.....	20	-7	+ 8	1 »	5
Alcool méthylique.....	16	-31	-12	3 »	5
» éthylique.....	15	-26	-9	5 »	5
» propylique.....	17	-24	-10	2 »	5
Acide formique.....	15	± 0	+ 12	3 »	5
» acétique.....	13	-3	+ 8	5 »	5
» propionique.....	14	5	+ 5	2 »	5

Lowry (*loc. cit.*, p. 222).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphylbenzoyléthyl- amine. $C^{19}H^{21}AzO =$ $C^{18}H^{17}.Az(C^2H^5O)C^2H^5$	$[\alpha]_D^{21} - 65^{\circ}, 2$	Alc. abs. ($c = 2,76$)	FORSTER (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 947; 1899).
Camphylbenzoylméthyl- amine. $C^{18}H^{20}AzO =$ $C^{18}H^{17}.Az(C^2H^5O)CH^3$	$[\alpha]_D^{24} - 65^{\circ}, 5$	Alc. abs. ($c = 1,77$)	<i>Id.</i> , p. 943.
Camphylbenzoylpropyl- amine. $C^{20}H^{22}AzO =$ $C^{18}H^{17}.Az(C^2H^5O)C^3H^7$	$[\alpha]_D^{24} - 60^{\circ}, 3$	Alc. abs. ($c = 1,96$)	<i>Id.</i> , p. 949.
Camphylbenzylamine. $C^{17}H^{20}Az =$ $C^{16}H^{17}.AzH.CH^2.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{22} + 82^{\circ}, 2$ $[\alpha]_D^{24} + 84^{\circ}, 1$ $[\alpha]_D^{26} + 75^{\circ}, 7$	Pur. $d_4^{21} = 0,9818$ Benzène ($c = 2,01$) Alc. abs. ($c = 2,23$)	<i>Id.</i> , pp. 951 et 952.
Camphylbenzylamine (chlorhydrate de). ($C^{17}H^{20}Az$)HCl	$[\alpha]_D + 35^{\circ}, 8$	Alc. abs. ($c = 1,7$)	<i>Id.</i> , p. 952.
Camphylbenzylidèn- amine. $C^{17}H^{20}Az =$ $C^{16}H^{17}.Az:CH.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} + 27^{\circ}, 4$ $[\alpha]_D^{19} + 62^{\circ}, 6$	Benzène ($c = 2,01$) Alc. abs. ($c = 2,05$)	<i>Id.</i> , p. 1152.
Camphyl-<i>n</i>-butylamine. $C^{18}H^{22}Az =$ $C^{16}H^{17}.AzH.CH^2.CH^2.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{15} + 81^{\circ}, 7$ $[\alpha]_D^{16} + 80^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D^{16} + 64^{\circ}, 8$	Pur. $d_4^{15} = 0,8902$ Benzène ($c = 1,95$) Alc. abs. ($c = 1,99$)	<i>Id.</i> , p. 950.
Camphyl-<i>n</i>-butylamine (chlorhydrate de). ($C^{18}H^{22}Az$)HCl	$[\alpha]_D + 32^{\circ}, 7$	Alc. abs. ($c = 2$)	<i>Id.</i>
Camphyl-<i>n</i>-butylamine (iodhydrate de). ($C^{18}H^{22}Az$)HI	$[\alpha]_D + 23^{\circ}, 8$	Alc. abs. ($c = 2$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphyldiéthylamine. $C^{14}H^{22}Az = C^{10}H^{17}.Az(C^2H^5)^2$	$[\alpha]_D^{15} + 62^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D^{22} + 50^{\circ}, 5$	Benzène ($c = 1,60$) Alc. abs. ($c = 1,98$)	<i>Id.</i> , p. 947.
Camphyldiméthylamine. $C^{12}H^{22}Az = C^{10}H^{17}.Az(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{16} + 62^{\circ}, 5$ $[\alpha]_D^{10} + 59^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D^{23} + 48^{\circ}, 7$	Pur. $d_4^{16} = 0,9123$ Benzène ($c = 1,56$) Alc. abs. ($c = 2,61$)	<i>Id.</i> , p. 944.
Camphyldiméthylamine (chlorhydrate de). ($C^{12}H^{23}Az$)HCl	$[\alpha]_D + 37^{\circ}, 2$	Alc. abs. ($c = 1,7$)	<i>Id.</i>
Camphyldiméthylbutyl- ammonium (iodure de). $C^{16}H^{32}AzI =$ $C^{10}H^{17}.Az(CH^3)^2C^4H^9.I$	$[\alpha]_D - 3^{\circ}, 1$	Alc. abs. ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 951.
Camphyldiméthyléthyl- ammonium (iodure de). $C^{14}H^{28}AzI =$ $C^{10}H^{17}.Az(CH^3)^2C^2H^5.I$	$[\alpha]_D - 3^{\circ}, 3$	Alc. abs. ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 947.
Camphyldiméthylpropyl- ammonium (iodure de). $C^{15}H^{30}AzI =$ $C^{10}H^{17}.Az(CH^3)^2C^3H^7.I$	$[\alpha]_D - 4^{\circ}, 1$	Alc. abs. ($c = 2,03$)	<i>Id.</i> , p. 949.
Camphyléthylamine. $C^{12}H^{23}Az = C^{10}H^{17}.AzH.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{21} + 93^{\circ}, 0$ $[\alpha]_D^{15} + 90^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D + 75^{\circ}, 4$	Pur. $d_4^{21} = 0,8947$ Benzène ($c = 2,03$) Alc. abs. ($c = 2,67$)	<i>Id.</i> , p. 945.
Camphyléthylamine (chlorhydrate de). ($C^{12}H^{23}Az$)HCl	$[\alpha]_D + 35^{\circ}, 6$	Eau ($c = 1,3$)	<i>Id.</i> , p. 946.
Camphyléthylamine (iodhydrate de). ($C^{12}H^{23}Az$)HI D.	$[\alpha]_D + 26^{\circ}, 6$	Alc. abs. ($c = 2$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphyl-o.-hydroxybenzylidénamine. $C^{11}H^{23}AzO =$ $C^{10}H^{11}.Az : CH.C^6H^4.OH$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{23} + 112^{\circ},3$	Alc. abs. ($c = 1,95$)	<i>Id.</i> , p. 1154.
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{15} + 107^{\circ},1$	Alc. abs. ($c = 2,02$)	
Camphylméthylamine. $C^{11}H^{21}Az = C^{10}H^{11}.AzH.CH^3$	$[\alpha]_D^{21} + 96^{\circ},8$ $[\alpha]_D^{19} + 95^{\circ},9$ $[\alpha]_D^{23} + 81^{\circ},0$	Pur. $d_4^{21} = 0,9075$ Benzène ($c = 2,07$) Alc. abs. ($c = 2,03$)	<i>Id.</i> , p. 942.
Camphylméthylamine (chlorhydrate de). ($C^{11}H^{21}Az$)HCl	$[\alpha]_D + 31^{\circ},0$	Alc. abs. ($c = 2,4$)	<i>Id.</i>
Camphylméthylamine (iodhydrate de). ($C^{11}H^{21}Az$)HI	$[\alpha]_D + 26^{\circ},6$	Alc. abs. ($c = 1$)	<i>Id.</i>
Camphyl-o.-nitrobenzylamine. $C^{11}H^{24}Az^2O^2 =$ $C^{10}H^{11}.AzH.CH^2.C^6H^4.AzO^2$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{15} + 74^{\circ},0$ $[\alpha]_D^{22} + 61^{\circ},2$	Benzène ($c = 2,03$) Alc. abs. ($c = 2,03$)	<i>Id.</i> , p. 953.
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{15} + 77^{\circ},9$ $[\alpha]_D^{22} + 66^{\circ},6$	Benzène ($c = 2,03$) Alc. abs. ($c = 2,02$)	
Camphyl-o.-nitrobenzylamine (chlorhydrate de). ($C^{11}H^{24}Az^2O^2$)HCl	$[\alpha]_D + 113^{\circ},2$	Alc. abs. ($c = 2$)	<i>Id.</i>
Id.-p.	$[\alpha]_D + 20^{\circ},3$	Alc. abs. ($c = 2$)	
Camphyl-o.-nitrobenzylidénamine. $C^{11}H^{22}Az^2O^2 =$ $C^{10}H^{11}.Az : CH.C^6H^4.AzO^2$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{23} + 41^{\circ},6$ $[\alpha]_D^{23} + 8^{\circ},6$	Benzène ($c = 2,00$) Alc. abs. ($c = 2,03$)	<i>Id.</i> , p. 1153.
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{15} + 23^{\circ},0$ $[\alpha]_D^{23} + 51^{\circ},5$	Benzène ($c = 1,63$) Alc. abs. ($c = 1,79$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Camphyl-<i>n</i>.-propylamine. $C^{13}H^{25}Az =$ $C^{10}H^{15}.Az.H.CH^3.C^2H^5$	$[\alpha]_D^{18} + 89^{\circ},0$ $[\alpha]_D^{15} + 87^{\circ},1$ $[\alpha]_D^{16} + 72^{\circ},0$	Pur. $d_4^{18} = 0,8919$ Benzène ($c = 2,42$) Alc. abs. ($c = 2,08$)	<i>Id.</i> , p. 948.
Camphyl-<i>l</i>.-propylamine. $C^{13}H^{25}Az =$ $C^{10}H^{15}.Az.H.CH(CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{14} + 84^{\circ},0$ $[\alpha]_D^{16} + 81^{\circ},1$ $[\alpha]_D^{16} + 63^{\circ},3$	Pur. $d_4^{14} = 0,8861$ Benzène ($c = 2,00$) Alc. abs. ($c = 2,01$)	<i>Id.</i> , p. 949.
Camphyl-<i>n</i>.-propylamine (chlorhydrate de). $(C^{13}H^{25}Az)HCl$	$[\alpha]_D + 34^{\circ},4$	Alc. abs. ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 948.
Camphyl-<i>n</i>.-propylamine (iodhydrate de). $(C^{13}H^{25}Az)HI$	$[\alpha]_D + 25^{\circ},0$	Alc. abs. ($c = 2$)	<i>Id.</i>
Camphyltriméthylammo- nium (chlorure de). $C^{13}H^{26}AzCl =$ $C^{10}H^{15}.Az(CH^3)^3Cl$	$[\alpha]_D - 4^{\circ},4$	Eau ($c = 4,1$)	<i>Id.</i> , p. 943.
Camphyltriméthylammo- nium (iodure de). $C^{13}H^{26}AzI =$ $C^{10}H^{15}.Az(CH^3)^3I$	$[\alpha]_D - 3^{\circ},9$	Alc. abs. ($c = 2,9$)	<i>Id.</i>
Carvénoïde. $C^{10}H^{14}O^2$ (de <i>d</i> .-arvone) (de <i>l</i> .-carvone)	$[\alpha]_D^{18} - 138^{\circ},5$ $[\alpha]_D^{18} + 143^{\circ},3$	Éther ($p = 6,72$) Éther ($p = 6,40$)	ONLIONACHER (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCV, p. 250; 1899).
<i>l</i>.-Carvénoïde (dibro- mure de). $C^{10}H^{14}O^2Br^2$	$[\alpha]_D - 67^{\circ},05$		<i>Id.</i> , p. 251.
Carvénoïque (acide). $C^{10}H^{16}O^3$ (de <i>d</i> .-carvone)	$[\alpha]_D + 178^{\circ},7$	Éther ($p = 3,47$)	<i>Id.</i> , p. 254.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>L</i> .-Carvomenthène. $C^{10}H^{18}$ (de <i>L</i> .-carvomenthol)	$[\alpha]_D - 2^{\circ}, 07$	Pur. $d_4^{16,5} = 0,8230$	KONDAKOFF et LUTSCHININE [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LX, p. 275; 1899].
<i>d</i> .-Id. (du bromhydrate <i>inactif</i> de carvomenthène)	$[\alpha]_D + 0^{\circ}, 4$	Pur. $d_4^{16} = 0,8230$	<i>Id.</i> , p. 277.
<i>L</i> .-Carvomenthène (chlorhydrate de). $C^{10}H^{19}Cl$	$[\alpha]_D - 1^{\circ}, 37$	Pur. $d_4^{19} = 0,939$	<i>Id.</i>
<i>L</i> .-Carvomenthol. $C^{10}H^{19}.OH$ (de <i>L</i> .-carvone)	$[\alpha]_D^{24} - 3^{\circ}, 53$	Pur. $d_4^{24} = 0,9055$	<i>Id.</i> , p. 271.
<i>d</i> .-Id. (de <i>L</i> .-tétrahydrocarvone)	$[\alpha]_D^{23} + 1^{\circ}, 37$	Pur. $d_4^{23} = 0,890$	
Carvomenthol (acétate de). $C^{12}H^{22}O^2 = C^{10}H^{19}O.CO.CH^3$ (de carvomenthol <i>rac.</i>)	$[\alpha]_D^{22} + 4^{\circ}, 12$	Pur. $d_4^{22} = 0,928$	<i>Id.</i> , p. 272.
<i>L</i> .-Caryophyllène. $C^{15}H^{24}$	$[\alpha]_D^{20} - 8^{\circ}, 89$	Pur. $d_4^{20} = 0,9019$	SCHREINER et KREMERS (<i>Pharm. Arch.</i> , t. II, p. 281; 1899).
redistillé	$[\alpha]_D^{20} - 8^{\circ}, 96$	$d_4^{20} = 0,9014$	
Caryophyllène (azotite de). $C^{15}H^{24}Az^2O^3$ (de <i>L</i> .-caryophyllène)	$[\alpha]_D + 102^{\circ}, 95$	Benzène ($c = 1,39$)	<i>Id.</i> , p. 285.
Cérine. $C^{27}H^{54}O^2$	$[\alpha]_D - 84^{\circ}, 69$ — $81^{\circ}, 20$	Chlorof. ($c = 0,33$) Id. ($c = 0,43$)	ISTRATI et OSTROGOVICI (<i>C. R.</i> , t. CXXVIII, p. 1579; 1899).

Céto-(β)-santorique (acide). Voir -santorique (acide Céto-).

Chitosamine. $C^{16}H^{31}O^2Az$	$[\alpha]_D + 44^{\circ}$	Eau ($p = 0,4$)	LOBRY DE BRUYN et VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 80; 1899).
-------------------------------------	---------------------------	-------------------	--

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Chitosamine pentacé- tylée (β). $C^{16}H^{23}AzO^{10} =$ $C^6H^6(CO.CH^3)^5O^5.AzH^2$	$[\alpha]_D + 86^{\circ}, 5$	Chloroforme ($c = 2$)	<i>Id.</i> , p. 84.
L.-Chlorosuccinique (acide). $C^4H^3ClO^4 = CHCl.CO OH$ $CH^2.CO OH$	$[\alpha]_D - 53^{\circ}, 6$ $\pm 0^{\circ}$ $- 66^{\circ}$	Alc. méthyl. + 1 ^{er} , 9 NaOH pour 100 ^{cc} ($c = 1,4$) Id. + 1 ^{er} Li OH pour 100 ^{cc} ($c = 1,5$) Id. + 4 ^{er} , 1 Rb OH pour 100 ^{cc} ($c = 1,5$)	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 1833; 1899).
Cholestérine. $C^{26}H^{44}O$ (de la betterave)	$[\alpha]_D - 40^{\circ}, 23$	Chloroforme ($c = 12,9$)	SCHULZE in VON LIPPMAHN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 1211; 1899).
(des calculs biliaires).	$[\alpha]_D - 40^{\circ}, 8$	Id.	
δ.-Cinchonine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{20} + 140^{\circ}, 7$	Alcool ($p = 1$)	VON ARLT (<i>Monatsh. f. ch.</i> , t. XX, p. 140; 1899).
Cinchonine (d.-phényl- glycolate de). $C^{21}H^{20}Az^2O^4 =$ $(C^{19}H^{22}Az^2O)C^6H^5.$ $CH(OH)CO OH$	$[\alpha]_D^{20} + 152^{\circ}, 4$	Alcool ($c = 2,43$)	HIMBACH (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2490; 1899).
<i>l.</i> -Id.	$[\alpha]_D^{20} + 92^{\circ}, 1$	Id. ($c = 2,335$)	
Cuminalcamphre. $C^{20}H^{26}O =$ $C^6H^{11} \begin{cases} C: CH.C^6H^4.C^6H^5 \\ \quad (1) \quad (3) \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 495^{\circ}, 68$	Toluène ($p = 4,025$)	A. HALLER et MÜLLER (<i>C. R.</i> , t. CXXVIII, p. 1372; 1899).
Cuminylcamphre. $C^{21}H^{28}O =$ $C^6H^{11} \begin{cases} CH.CH^2.C^6H^4.C^3H^5 \\ \quad (1) \quad (3) \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 89^{\circ}, 25$	Toluène ($p = 6,51$)	<i>Id.</i> (<i>Id.</i> , t. CXXIX, p. 1006; 1899).
α.-Cyclométhylhexano- nisooxime. $C^7H^{12}AzO$	$[\alpha]_D^{16} - 3^{\circ}, 24$	Alcool ($p = 9,55$)	WALLACH (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCIX, p. 4; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Dextrinique (acide). $C^3H^4O^6$	$[\alpha]_D + 193^{\circ},5$	Eau	BROWN et MILLAR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 525; 1899).
Diacétylcodéine. $C^{22}H^{31}AzO^3$ $C^{15}H^{18}Az(CH^3O)(C^2H^3O^2)^2$	$[\alpha]_D - 45^{\circ}$	Alcool	CAUSSE (<i>J. de Pharm. et Ch.</i> (6 ^e s.), t. IX, p. 380; 1899).
Dibenzal-<i>l</i>-idonique (acide). $C^6H^8(C^2H^6)^2O^2$	$[\alpha]_D - 5^{\circ}$	Alc. méthyl. ($p = 0,4$)	ALB. VON EKENSTEIN et LOBBY DE BRUYN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> t. XVIII, p. 308; 1899).
Dibenzalperséite. $C^3H^{12}(C^2H^6)^2O^3$	$[\alpha]_D - 60^{\circ}$	Acétone ($c = 0,25$ à $0,5$)	<i>Id.</i> , p. 151.
Dibenzalrhamnite. $C^6H^{10}(C^2H^6)^2O^2$	$[\alpha]_D - 55^{\circ}$	Chlorof. (id.)	<i>Id.</i>
Dibenzal-<i>d</i>-sorbité. $C^6H^{10}(C^2H^6)^2O^2$	$[\alpha]_D + 29^{\circ}$	Acétone (id.)	<i>Id.</i>
Dibenzal-<i>l</i>-xylonique (acide). $C^3H^6(C^2H^6)^2O^6$	$[\alpha]_D - 22^{\circ}$	Alc. méthyl. ($p = 0,4$)	<i>Id.</i> , p. 308.
$\pi\omega$-Dibromocamphorique (anhydride). $C^{10}H^{12}Br^2O^3$	$[\alpha]_D^{18} - 31^{\circ},2$	Chlorof. ($c = 4,63$)	KIPPING (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 132; 1899).
$\alpha\alpha'$-Dibromocamphosulfonate d'ammonium. $C^{10}H^{14}Br^2SO^3.AzH^4$	$[\alpha]_D^{18} + 51^{\circ},5$	Eau ($c = 3,03$)	LAPWORTH (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 561; 1899).
<i>d. d. sec.</i> Dibutylthiourée. $C^9H^{20}Az^2S$	$[\alpha]_D^{17} + 41^{\circ}$	Alcool ($c = 3,3$)	GADAMER (<i>Arch. d. Pharm.</i> , t. CCXXXVII, p. 92; 1899).
<i>Id. r. d.</i>	$[\alpha]_D^{17} + 18^{\circ},53$	<i>Id.</i>	
<i>L.-(\alpha)</i> Dicarvelone. $C^{20}H^{30}O^2$ (de <i>d</i> -carvone)	$[\alpha]_D^{18} - 73^{\circ},92$	Chloroforme ($p = 1,5$)	LÖHR et LIPCZYNSKI (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCV, p. 226; 1899).
<i>d.-(\alpha)</i> <i>Id.</i> (de <i>L</i> -carvone)	$[\alpha]_D^{18} + 73^{\circ},28$	<i>Id.</i> ($p = 1,47$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d.</i> -(β) Id. [de <i>l.</i> -(α) dicarvelone]	$[\alpha]_D^{20} + 79^{\circ}, 18$	Id. ($p = 1,85$)	<i>Id.</i> , p. 229.
<i>l.</i> -(β) Id. [de <i>d.</i> -(α) dicarvelone]	$[\alpha]_D^{20} - 82^{\circ}, 66$	Id. ($p = 1,76$)	
<i>l.</i> -(γ) Id. [de <i>d.</i> -(α) dicarvelone]	$[\alpha]_D^{18} - 213^{\circ}, 4$	Id. ($p = 1,56$)	<i>Id.</i> , p. 231.
[de <i>d.</i> -(β) dicarvelone].	$[\alpha]_D^{18} - 201^{\circ}, 8$	Id. ($p = 1,55$)	
<i>d.</i> -(γ) Id. (de <i>l.</i> -carvone)	$[\alpha]_D^{15} + 236^{\circ}, 8$	Id. ($p = 1,53$)	
<i>d.</i> -Diéthoxysuccinate diéthylique. $C^{12}H^{22}O^6 =$ $CH(O C^2H^5).CO O C^2H^5$ $ $ $CH(O C^2H^5).CO O C^2H^5$	$[\alpha]_D^{18} + 92^{\circ}, 23$	Pur. $d_4^{18} = 1,0460$	PURDIE et PITKEATHLY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 159; 1899).
<i>d.</i> -Diéthoxysuccinique (acide). $C^8H^{14}O^6 =$ $CH(O C^2H^5).CO OH$ $ $ $CH(O C^2H^5).CO OH$	$[\alpha]_D^{20} + 66^{\circ}, 51$ $+ 66^{\circ}, 31$	Eau ($c = 4,06$) Id. ($c = 10,15$)	<i>Id.</i>
<i>d.</i> -Dihydrocarvone. $C^{10}H^{16}O$ (de <i>l.</i> -carvone)	$[\alpha]_D^{16} + 17^{\circ}, 42$	Pur. $d_4^{16} = 0,9308$	KONDAKOFF et LUTSCHIN- NINE (<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LX, p. 261; 1899).
<i>l.</i> -Id. (de <i>d.</i> -carvone)	$[\alpha]_D^{22} - 19^{\circ}, 05$	Pur. $d_4^{22} = 0,9269$	
Diméthylénegalacto- nique (acide). $C^8H^{12}O^7 = C^8H^8(CH^2)^2O^7$	$[\alpha]_D + 45^{\circ}, 3$	Eau ($c = 0,65$)	CLOWES et TOLLENS (<i>Lieb.</i> <i>Ann.</i> , t. CCCX, p. 168; 1899).
Diméthylèneoxylonique (acide). $C^8H^{10}O^8 = C^8H^6(CH^2)^2O^8$	$[\alpha]_D + 39^{\circ}, 2$	Eau ($c = 0,76$)	<i>Id.</i> , p. 178.
Dioxybutyrique (acide). $C^4H^4O^4$	$[\alpha]_D - 2^{\circ}, 6$ (initial) $+ 13^{\circ}, 7$ après 2 jours)	Eau	VON FABER et TOLLENS (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2599; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>d.</i>-Érythronate de brucine. Voir Brucine (<i>d.</i>-érythronate de).			
<i>d.</i>-Érythronate de calcium. $(C^4H^7O^3)^2Ca + 2H^2O$	$[\alpha]_D^{20} + 8^{\circ}, 2$	Eau ($c = 9,03$)	RUFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3680; 1899).
<i>d.</i>-Érythronique (lactone). $C^4H^6O^4$	$[\alpha]_D^{20} - 73^{\circ}, 3$	Eau ($c = 8,04$)	<i>Id.</i> , p. 3679.
<i>d.</i>-Érythronique (phényl- hydrazide d'acide). $C^{14}H^{14}O^4Az^2 =$ $C^6H^5O^3.CO.AzH.AzH(C^6H^5)$	$[\alpha]_D^{20} + 17^{\circ}, 5$	Eau ($c = 3,46$)	<i>Id.</i> , p. 3680.
<i>d.</i>-Érythrose. $C^4H^8O^4 =$ $\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ CH^2OH - \dot{C} - \dot{C} - COH \\ \quad \\ OH \quad OH \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 1^{\circ}$ (après 10 min.) — $14^{\circ}, 5$ (après 3 jours)	Eau ($c = 11,03$)	<i>Id.</i> , p. 3676.
<i>l.</i>-Id. $\begin{array}{c} OH \quad OH \\ \quad \\ CH^2OH - \dot{C} - \dot{C} - COH \\ \quad \\ H \quad H \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 32^{\circ}, 7$	Eau et 2 $\frac{1}{2}$, 94 SO 4 H 2 dans 100 cc ($c = 1,36$)	WONL (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3670; 1899).
<i>l.</i>-Érythrose (dérivé ammoniacal de). $C^4H^{10}O^6Az$	$[\alpha]_D^{20} + 136^{\circ}, 3$ (final)	Eau ($c = 1,3$)	<i>Id.</i> , p. 3672.
<i>d.</i>-Érythrosebenzyl- phénylhydrazone. $C^{17}H^{20}Az^2O^3 =$ $C^6H^5O^3.Az^2(C^6H^5)(C^2H^5)$	$[\alpha]_D^{20} - 32^{\circ}$	Alcool 95 uo ($\rho = 10,32$)	RUFF (<i>loc. cit.</i> , p. 3675).
<i>l.</i>-Érythrosediacétamide. $C^6H^{16}Az^2O^3 =$ $C^6H^5O^3(AzH.CO.CH^3)^2$	$[\alpha]_D^{20} - 7^{\circ}, 9$	Eau ($c = 2,5$)	WONL (<i>loc. cit.</i> , p. 3669).

***o.*-Éthoxybenzylcamphre. Voir Éthylsaligénylcamphre.**

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i> -Éthoxypropionate de calcium. (C ² H ³ O ³) ² Ca	[α] _D ²⁰ — 46°, 8 — 44°, 5 [α] _D ¹⁰ — 37°, 7 [α] _D ²⁰ — 36°, 6 [α] _D ³⁰ — 35°, 5 [α] _D ²⁰ — 10°, 34 — 9°, 53	Eau (c = 5,36) Id. (c = 10,72) Id. (p = 24,43) Id. (id.) Id. (id.) Alcool (c = 5,51) Id. (c = 11,02)	PURDIE et IRVINE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, pp. 490 et 492; 1899).
<i>l</i> -Éthoxypropionate de magnésium. (C ² H ³ O ³) ² Mg	[α] _D ²⁰ — 44°, 5 — 42°, 6 — 40°, 2	Eau (c = 5,24) Id. (c = 10,48) Id. (c = 20,96)	<i>Id.</i> , p. 490.
<i>l</i> -Éthoxypropionate de sodium. C ² H ³ O ³ .Na	[α] _D ²⁰ — 47°, 6 — 47°, 1 — 46°, 2 — 44°, 4	Eau (c = 2,40) Id. (c = 4,74) Id. (c = 11,85) Id. (c = 23,70)	<i>Id.</i>
<i>l</i> -Éthoxypropionate de zinc. (C ² H ³ O ³) ² Zn	[α] _D ²⁰ — 33°, 1 — 28°, 8 — 21°, 3 — 10°, 3	Eau (c = 3,87) Id. (c = 7,74) Id. (c = 15,49) Id. (c = 30,97)	<i>Id.</i>
<i>l</i> -Éthoxypropionate éthylque. C ² H ¹⁴ O ³ = CH ³ .CH(OC ² H ⁵).CO OC ² H ⁵	[α] _D ¹³ — 80°, 30 [α] _D ²⁰ — 79°, 69	Pur. <i>d</i> ₄ ¹³ = 0,9430 Id. <i>d</i> ₄ ²⁰ = 0,9355	<i>Id.</i> , pp. 487 et 488.
<i>l</i> -Éthoxypropionate méthylque. C ² H ³ O ³ .CH ³	[α] _D ²⁰ — 81°, 60	Pur. <i>d</i> ₄ ²⁰ = 0,9610	<i>Id.</i> , p. 487.
<i>l</i> -Éthoxypropionique (acide). C ² H ³ O ³ = CH ³ .CH(OC ² H ⁵).CO OH	[α] _D ²⁰ — 66°, 36 — 51°, 7 — 51°, 4 — 51°, 3 — 52°, 1	Pur. <i>d</i> ₄ ²⁰ = 1,0395 Eau (c = 4,025) Id. (c = 10,06) Id. (c = 20,12) Id. (c = 30,57)	<i>Id.</i> , pp. 487 et 488.
...Éthoxysuccinate acide d'ammonium. (C ² H ³ O ²).AzH ⁴	[α] _D ²⁰ — 29°, 91	Eau (c = 10,03)	PURDIE et PITKEATHLY (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 158; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>.-Éthoxysuccinate diéthylique. $C^{10}H^{18}O^2 =$ $(C^2H^5O)CH - COOC^2H^5$ $\quad $ $\quad CH^2 - COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{20} - 54^{\circ}, 14$	Pur. $d_4^{20} = 1,0501$	<i>Id.</i>
<i>l</i>.-Éthoxysuccinique (acide). $C^8H^{16}O^3 =$ $(C^2H^5O)CH - COOH$ $\quad $ $\quad CH^2 - COOH$	$[\alpha]_D^{20} - 31^{\circ}, 14$	Eau ($c = 8,06$)	<i>Id.</i>
<i>N</i>.-Éthyl(α)pipécoline. $C^8H^{11}Az =$ $C^2H^5.Az \begin{cases} CH(CH^3).CH^2 \\ CH^2.CH^2.CH^2 \end{cases}$	$[\alpha]_D^{18} + 101^{\circ}, 06$	Pur. $d^{18} = 0,8361$	HOHENEMSER et WOLF- FENSTEIN (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXII, p. 2522; 1899).
Éthylsaligénylcamphre. $C^{19}H^{36}O^2 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} CH.CH^2.C^6H^7.OC^2H^5 \\ CO \end{cases}$ $\quad (1) \quad (2)$	$[\alpha]_D^{20} + 102^{\circ}, 69$	Toluène ($p = 6,58$)	A. HALLER et MULLER (<i>C.</i> <i>R.</i> , t. CXXIX, p. 1006, 1899).
α.-Fenoylénique (acide). $C^{10}H^{16}O^2$	$[\alpha]_D^{16} + 30^{\circ}, 73$	Pur. $d^{16} = 1,0069$	COCKBURN (<i>J. of chem.</i> <i>Soc.</i> , t. LXXV, p. 506; 1899).
β.-Id. (de <i>d</i> .-fenone).	$[\alpha]_D + 19^{\circ}, 64$	Alcool	<i>Id.</i> , p. 503.
α.-Fenoylénonitrile. $C^9H^{15}.CAz$	$[\alpha]_D + 28^{\circ}, 98$	Alcool	<i>Id.</i> , p. 503.
β.-Id.	$[\alpha]_D + 43^{\circ}, 66$	Id.	
Friedeline. $C^{17}H^{26}O^2 (?)$	$[\alpha]_D - 48^{\circ}, 7$	Chlorof. ($c = 0,82$)	ISTRATI et OSTROGOVICH (<i>C.R.</i> , t. CXXVIII, p. 1579; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Fructose. $C^6H^{12}O^6$	$[\alpha]_D - 93^{\circ},74$ $- 91^{\circ},2$ $- 78^{\circ},1$ $- 75^{\circ},7$	Eau ($c = 5,76$) Id. ($c = 10$) Eau et 10 ^{er} aldéhyde formique dans 100 ^{cc} ($c = 10$) Eau (80 ^{er} ,4) et aldé- hyde acétique (19 ^{er} ,6) ($c = 5,76$)	POTTEVIN [<i>J. de Phys.</i> (3 ^e s.), t. VIII, p. 376; 1899].
Fructose (dérivé ammo- niacal du). $C^6H^9AzO^4$	$[\alpha]_D - 75^{\circ}$ $- 80^{\circ}$	Eau ($c = 0,4$) Id. ($c = 1,0$)	LOBRY DE BRUYN (<i>Rec.</i> <i>Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 74; 1899).
Id. tétracétylé. $C^6H^3(C^2H^3O)^4AzO^4$	$[\alpha]_D - 6^{\circ},7$	Chlorof. ($c = 2,4$)	<i>Id.</i>
d.-Galactosazone. $C^{18}H^{22}Az^4O^4 =$ $C^6H^{10}O^4(Az.AzH.C^6H^5)^2$	$[\alpha]_D + 40^{\circ}$	2 vol. pyridine) 3 vol. alcool } ($c = 2$)	NEUBERG (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXII, p. 3380; 1899).
Glucosamine. Voir Chitosamine.			
d.-Glucosazone $C^{18}H^{22}Az^4O^4 =$ $C^6H^{10}O^4(Az.AzH.C^6H^5)^2$	$[\alpha]_D - 75^{\circ}$	2 vol. pyridine) 3 vol. alcool } ($c = 2$)	NEUBERG (<i>loc. cit.</i>).
d.-Glucosazone p.-bromée. $C^{18}H^{20}Br^2Az^4O^4 =$ $C^6H^{10}O^4(Az.AzH.C^6H^4.Br)^2$ (1) (4)	$[\alpha]_D - 26^{\circ}$	Id. (id.)	<i>Id.</i>
d.-Glucose. $C^6H^{12}O^6$	$[\alpha]_D + 60^{\circ},0$ $+ 63^{\circ},36$	Eau et 10 ^{er} aldéhyde formique dans 100 ^{cc} ($c = 10$) Eau (80 ^{er} ,4) et aldé- hyde acétique (19 ^{er} ,6) ($c = 9,34$)	POTTEVIN (<i>loc. cit.</i>).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Glutamique (acide). $C^5H^9O^4$ (de la caséine)	$[\alpha]_D + 30^{\circ}, 45$	Eau + HCl ($p = 5,36$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2470; 1899).
(de l'acide benzoyl-d.-glutamique).	$[\alpha]_D + 30^{\circ}, 85$	Id. ($p = 4,73$)	
L.-Id. (de l'acide benzoyl-L.-glutamique)	$[\alpha]_D - 30^{\circ}, 05$	Id. ($p = 5,30$)	Id., p. 2468.
-glycérate (Di-o.-toluyl)-éthylque. $C^{21}H^{22}O^6 =$ $\begin{array}{c} H^2C.O.CO.C^6H^4.CH^3 \\ \\ HC.O.CO.C^6H^4.CH^3 \\ \\ COOC^2H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D^t + [23,42 - 0,0962t]$ Pur. ($t = 19^{\circ},5$ à 140°) $d_4^{20} = 1,2138 - 0,0009358t$		FRANKLAND et ASTON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 497; 1899). [Formules calculées d'après les nombres des auteurs.]
Id.-m. (1) (3).	$[\alpha]_D^t + [29,09 - 0,1070t - 0,000124t^2]$ Pur. ($t = 18^{\circ},5$ à 138°) $d_4^{20} = 1,1931 - 0,0008868t$		Id., p. 496. [Id.]
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^t + [46,53 - 0,2026t]$ Pur. ($t = 16^{\circ},5$ à $140^{\circ},5$) $d_4^{20} = 1,1796 - 0,0008493t$		Id., p. 495. [Id.]
	$[\alpha]_D^{20} + 41^{\circ}, 60$ $+ 36^{\circ}, 65$	Alcool ($p = 4,76$) Acétone (id.)	Id., p. 500.
-glycérate (Di-o.-toluyl)-méthylique. $C^{20}H^{20}O^6 =$ $\begin{array}{c} H^2C.O.CO.C^6H^4.CH^3 \\ \\ HC.O.CO.C^6H^4.CH^3 \\ \\ COOCH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^t + [21,80 - 0,0833t - 0,000031t^2]$ Pur. ($t = 20^{\circ}$ à 139°) $d_4^{20} = 1,2329 - 0,0009447t$		Id., p. 497. [Id.]
Id.-m. (1) (3).	$[\alpha]_D^t + [28,80 - 0,1248t]$ Pur. ($t = 20^{\circ}$ à 138°) $d_4^{20} = 1,2200 - 0,0009363t$		Id., p. 496. [Id.]
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^t + [43,69 - 0,1857t]$ Pur. ($t = 51^{\circ},5$ à 137°) $d_4^{20} = 1,2131 - 0,0009421t$		Id., p. 494. [Id.]
	$[\alpha]_D^{20} + 39^{\circ}, 30$ $+ 34^{\circ}, 92$	Alcool ($p = 4,76$) Acétone (id.)	Id., p. 500.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Hédérine. $C^6H^{10}O^{19}$	$[\alpha]_D^{22} + 16^{\circ}, 27$	Alcool	Houdas (<i>C. R.</i> , t. CXXVIII, p. 1463; 1899).
Hédérose. $C^6H^{12}O^6$	$[\alpha]_D^{22} + 102^{\circ}, 66$	Eau	<i>Id.</i>
d.-trans-Hexahydrophthalate diméthylque. $C^8H^{10}(CH^3)^2O^4$	$[\alpha]_D^{20} + 28^{\circ}, 7$	Acétone ($p = 12,87$)	CONRAD (<i>Inaug. Dissert.</i> , Zurich; 1898).
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{20} - 29^{\circ}, 6$	<i>Id.</i> ($p = 13,10$)	
d.-trans-Hexahydrophthalate monométhylque. $C^8H^{11}(CH^3)O^4$	$[\alpha]_D^{20} + 26^{\circ}, 5$	<i>Id.</i> ($p = 11,3$)	<i>Id.</i>
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{20} - 24^{\circ}, 8$	<i>Id.</i> ($p = 11,2$)	
d.-trans-Hexahydrophthalique (acide). $C^8H^{12}O^6 =$ $\begin{array}{c} CH^2 - CH^2 \\ \qquad \qquad \backslash \\ HC.CO OH \\ / \qquad \qquad \\ CO OH.CH \\ \qquad \qquad / \\ CH^2 - CH^2 \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 18^{\circ}, 2$	<i>Id.</i> ($p = 5,17$)	<i>Id.</i>
<i>l.-Id.</i>	$[\alpha]_D^{20} - 18^{\circ}, 5$	<i>Id.</i> ($p = 7,49$)	
trans-Hexahydrophthalique (anhydride). $C^8H^{10}O^3$ (d'acide <i>droit</i>)	$[\alpha]_D^{20} - 76^{\circ}, 7$	<i>Id.</i> ($p = 9,74$)	<i>Id.</i>
(d'acide <i>gauche</i>)	$[\alpha]_D^{20} + 75^{\circ}, 8$	<i>Id.</i> ($p = 10,05$)	
Histidine. $C^6H^9Az^3O^2$	$[\alpha]_D - 39^{\circ}, 74$	Eau ($c = 3,18$)	KOSSEL (<i>Zeits. f. physiol.</i> <i>Ch.</i> , t. XXVIII, p. 382; 1899).
Histidine (chlorhydrate d'). $(C^6H^9Az^3O^2)HCl$	$[\alpha]_D + 1^{\circ}, 74$	Eau ($c = 2,59$)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Histidine (dichlorhydrate d'). ($C^6H^9Az^3O^2$) $_2$ HCl	$[\alpha]_D + 5^\circ, 32$ + $6^\circ, 46$	Eau ($c = 4,83$) Id. + 2HCl ($c = 3,38$)	<i>Id.</i>
	$[\alpha]_D + 6^\circ, 64$	Eau ($p = 1,60$)	LAWROW (<i>Id.</i> , p. 393).
Homocamphoronique (acide). $C^{10}H^{16}O^4 = C^7H^{13}(COOH)^3$	$[\alpha]_D - 10^\circ, 28$	Eau ($c = 2,03$)	LAPWORTH et CHAPMAN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 996; 1899).
Hyoscyamine. $C^{17}H^{23}AzO^3$ (de <i>Hyoscyamus muticus</i>).	$[\alpha]_D - 25^\circ, 32$	Alc. abs. ($c = 2,04$)	DUNSTAN et BROWN (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 75; 1899).
Hyoscyamine (sulfate de). ($C^{17}H^{23}AzO^3$) $_2$ SO $_4$ H $_2$	$[\alpha]_D - 28^\circ, 6$ — $28^\circ, 2$	Eau ($c = 2$) Id. ($c = 4$)	HESSE (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCIX, p. 81; 1899).
<i>l</i>-Idite. $C^6H^{14}O^6$ (de l'acide <i>l</i> -idonique)	$[\alpha]_D + 107^\circ$ + 37°	Eau + $\frac{6.75}{24}$ mol. molybdate ac. d'ammonium Mo $_2$ O $_3$ (AzH $_3$) $_6$ ($p = 0,5$) Id. + id. + 0.87.784SO $_4$ H $_2$ dans 100 cc	LOBRY DE BRUYN et VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 151; 1899).
<i>l</i>-Isodiphényloxyéthylamine. $C^{15}H^{15}AzO = C^6H^5.CH.OH$ $C^6H^5.CH.AzH^2$	$[\alpha]_D - 109^\circ, 66$	Alcool ($c = 3,68$)	ERLENMEYER JUN. (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2377; 1899).
<i>d</i>-Id.	$[\alpha]_D + 109^\circ, 69$	Id. ($c = 2,74$)	
<i>l</i>-Isodiphényloxyéthylamine (<i>d</i>-tartrate de). ($C^{15}H^{15}AzO$) $_2$ C $_4$ H $_6$ O $_6$	$[\alpha]_D - 37^\circ, 57$	Eau ($c = 2,38$)	<i>Id.</i>
<i>d</i>-Id.	$[\alpha]_D + 54^\circ, 33$	Id. ($c = 3,09$)	
α-Isopulégone. $C^{10}H^{16}O$	$[\alpha]_D^{19.5} - 7^\circ, 13$	Pur. $d^{19.5} = 0,9192$	HARRIES et RORDER (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3371; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d.-Lactate méthylique. $C^4H^4O^3 =$ $CH^3.CH(OH).COOCH^3$ (de l'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D - 8^\circ, 25$	Pur. $d_4^{20} = 1,0925$	PURDIE et IRVINE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 484; 1899).
Lactose. $C^{12}H^{22}O^{11} + H^2O$	$[\alpha]_D + 52^\circ, 5$ $+ 55^\circ, 1$	Eau ($c = 10$) Eau + 10 ^{es} aldéh. form. dans 100 ^{es} ($c = 10$)	POTTEVIN (<i>J. de Phys.</i> (3 ^e s.), t. VIII, p. 375; 1899).
d.-Limonène. $C^{10}H^{16}$ (dér. du carvène)	$[\alpha]_D + 125^\circ, 60$	Pur. $d_4^{20} = 0,8425$	GODLEWSKY et ROZHANOWITSCH (<i>J. Soc. phys.-chim. Russe</i> , t. XXXI, p. 209; 1899).
Linalol. $C^{10}H^{18}O$ (de l'ess. de petitgrain)	$[\alpha]_D^{15} - 15^\circ, 72$	Pur. $d^{15} = 0,8699$	CHARABOT et PILLET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XXI, p. 76; 1899).
Lysine. $C^6H^{14}Az^2O^2$	$[\alpha]_D^{20} + 17''$	Eau ($p = 3,68$)	LAWROW (<i>Zeits. f. physiol. Ch.</i> , t. XXVIII, p. 397; 1899).
Lysine (dichlorhydrate de). $(C^6H^{14}Az^2O^2) \cdot 2HCl$	$[\alpha]_D^{20} + 15^\circ, 57$ $+ 16^\circ, 05$ $+ 16^\circ, 36$ $+ 16^\circ, 68$ $+ 17^\circ, 22$ $+ 17^\circ, 25$ $+ 17^\circ, 00$ $+ 17^\circ, 02$	Eau ($p = 2,84$) Id. ($p = 5,61$) Id. ($p = 11,07$) Id. ($p = 18,43$) Id. + HCl ($p = 11,72$) Id. + 2 HCl ($p = 9,76$) Id. + 4 HCl ($p = 7,30$) Id. + 8 HCl ($p = 4,84$)	<i>Id.</i> p. 396.
Malate d'ammonium et glucinium. $C^8H^{10}O^{12}Cl^4(AzH^4)^2$ (<i>Diglucinomate</i>)	$[\alpha]_D^{13} - 110''$ (moy.)	Eau ($c = 0,3$ à 2,3)	ROSENHEIM et ITZIO (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3433; 1899).
Malate d'ammonium et glucinium. $C^8H^{10}O^{11}Cl^2(AzH^4)^2$ (<i>Monoglucinomate</i>)	$[\alpha]_D^{20} - 63^\circ, 75$	Eau ($c = 0,26$ à 2,12)	<i>Id.</i> p. 3435.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Malate de glucinium et potassium. $C^8H^6O^{12}Gl^4K^2$ (<i>Digluclinomate</i>)	$[\alpha]_D^{16} - 97^{\circ},5$	Eau ($c = 0,2$ à 2)	<i>Id.</i> , p. 3431.
Malate de glucinium et sodium. $C^8H^6O^{12}Gl^4Na^2$ (<i>Digluclinomate</i>)	$[\alpha]_D^{16} - 107^{\circ},6$	Eau ($c = 0,2$ à $2,8$)	<i>Id.</i>
Malate diéthylique. $C^8H^{14}O^5$	$[\alpha]_D^{20} - 10^{\circ},44$	Pur. $d_4^{20} = 1,1340$	FRANKLAND et WHARTON (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 339; 1899).
Malate diméthylique. $C^6H^{10}O^5$	$[\alpha]_D^{20} - 6^{\circ},84$	Pur. $d_4^{20} = 1,2301$	<i>Id.</i>
-malate (Benzoyl-) diéthylique. $C^{15}H^{18}O^6 =$ $C^6H^5.CO.O.CH.COOC^2H^5$ $CH^3.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{21} - 3^{\circ},87$ » $35 - 5^{\circ},28$ » $46 - 6^{\circ},20$ » $66 - 7^{\circ},75$ » $73 - 8^{\circ},19$ » $78 - 8^{\circ},50$ » $98 - 9^{\circ},84$ » $137 - 12^{\circ},08$	Pur. $d_4^t = 1,1779 - 0,00104t$	<i>Id.</i> , p. 340.
-malate (Benzoyl-) diméthylique. $C^{13}H^{14}O^6 =$ $C^6H^5.CO.O.CH.COOC^2H^3$ $CH^3.COOC^2H^3$	$[\alpha]_D^{21} - 5^{\circ},62$ » $23 - 6^{\circ},89$ » $43 - 7^{\circ},87$ » $64 - 9^{\circ},33$ » $99 - 11^{\circ},56$ » $127,5 - 13^{\circ},64$	Pur. $d_4^t = 1,2316 - 0,00093t$	<i>Id.</i> , p. 341.
-malate (Méthyl-).... Voir Méthylmalate....			
-malate (o.-Toluy1-) diéthylique. $C^{16}H^{20}O^6 =$ $CH^3.C^6H^4.CO.O.CH.COOC^2H^5$ (1) (2) $CH^3.COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{21} - 6^{\circ},25$ » $43 - 7^{\circ},48$ » $71 - 8^{\circ},93$ » $100 - 10^{\circ},38$ » $136 - 12^{\circ},01$	Pur. $d_4^t = 1,1571 - 0,00086t$	<i>Id.</i>

UPPLÉMENT. — TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. 1283

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Id.-m. (1) (3).	$[\alpha]_D^{21} — 4^{\circ},67$ $»_{28} — 5^{\circ},30$ $»_{33,5} — 5^{\circ},73$ $»_{38,5} — 6^{\circ},11$ $»_{41,5} — 6^{\circ},33$ $»_{54,5} — 7^{\circ},20$ $»_{60} — 7^{\circ},66$ $»_{71} — 8^{\circ},32$ $»_{99,5} — 9^{\circ},93$ $»_{137,5} — 11^{\circ},66$	Pur. $d_4^{21} = 1,1577 - 0,00098 t$	<i>Id.</i> , p. 343.
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{20} — 0^{\circ},22$ $»_{29} — 0^{\circ},94$ $»_{38} — 1^{\circ},53$ $»_{51} — 2^{\circ},71$ $»_{62} — 3^{\circ},40$ $»_{99} — 5^{\circ},55$ $»_{136} — 7^{\circ},31$	Pur. $d_4^{21} = 1,1602 - 0,00110 t$	<i>Id.</i> , p. 344.
-malate (o-Toluy1- diméthylque. $C^{11}H^{16}O^6 =$ $CH^3.C^6H^4.COO.CH.COOCH^3$ (1) (2) $CH^3.COOCH^3$	$[\alpha]_D^{23} — 8^{\circ},94$ $»_{35,5} — 9^{\circ},49$ $»_{48} — 10^{\circ},06$ $»_{61} — 10^{\circ},83$ $»_{98} — 12^{\circ},40$ $»_{135} — 14^{\circ},09$	Pur. $d_4^{21} = 1,2132 - 0,00097 t$	<i>Id.</i> , p. 342.
Id.-m. (1) (3).	$[\alpha]_D^{20} — 6^{\circ},34$ $»_{32} — 7^{\circ},36$ $»_{48} — 8^{\circ},45$ $»_{67,5} — 9^{\circ},89$ $»_{99} — 11^{\circ},73$ $»_{126} — 13^{\circ},49$	Pur. $d_4^{21} = 1,2127 - 0,00101 t$	<i>Id.</i> , p. 343.
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{18,5} — 3^{\circ},14$ $»_{29,5} — 4^{\circ},03$ $»_{37,5} — 4^{\circ},60$ $»_{50} — 5^{\circ},47$ $»_{66} — 6^{\circ},47$ $»_{99} — 8^{\circ},33$ $»_{136} — 10^{\circ},14$	Pur. $d_4^{21} = 1,2157 - 0,00108 t$	<i>Id.</i> , p. 345.
Malide. $C^8H^8O^2 = C^3H^5O^2(COOH)^2$	$[\alpha]_D - 22^{\circ}(\text{moy.})$ —	Acétone (c = 5 à 6) "au (c = 4)	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch Ges.</i> , t. XXXII, p. 2713; 1899).

Malique (acide).

DISSOLVANT.	c .	ROUGE $\lambda = 646\mu\mu$.	D $\lambda = 589\mu\mu$.	VERT $\lambda = 533\mu\mu$.	BLEU CL. $\lambda = 489\mu\mu$.	BLEU F. $\lambda = 448\mu\mu$.	t .
Alcool benzylque.....	12	+ 2,7	+ 4,0	+ 5,5	+ 7,7	+ 11,0	18 ^{n.c.}
Alc. benzyl. 1 vol.; benzène 1 vol.	6	+ 1,3	+ 3,25	+ 4,75	+ 6,75	+ 9,7	18
Alc. benzyl. 6 vol.; sulfure de carbone 4 vol.....	4,8	+ 1,8	+ 3,4	+ 4,4	+ 6,5	+ 8,5	18
Acide acétique	7,66	- 3,7	- 4,6	- 5,2	- 5,9	"	18
	38,3	- 0,8	- 0,75	- 0,4	+ 0,6	"	18
	Id.	"	+ 1,1	"	"	"	0
Acétone.....	23,7	- 5,0	- 6,0	- 7,1	- 7,5	"	18
	Id.	- 4,6	- 5,5	- 6,7	- 7,0	"	0
Acétone 6 vol.; benzène 4 vol..	9,44	- 4,0	- 4,1	- 4,1	- 4,2	"	18
Phénylméthylcétone	5	- 3,6	- 4,0	- 4,0	- 4,6	"	18
Id. 1 vol.; paraldehyde 1 vol..	5	- 3,0	- 3,0	- 3,0	- 3,0	"	18
Acétone 1 vol.; alcool <i>i</i> -buty- lique 1 vol.....	5	- 6,2	- 6,3	- 8,4	- 8,5	- 8,6	18
Alcool <i>i</i> -butylique	11,8	- 5,8	- 6,6	- 7,4	- 8,9	"	18
Alcool <i>i</i> -butylique	10	- 3,2	- 3,7	- 4,1	- 4,4	- 5,0	18
Acide formique 1 vol.; acétate éthylque 1 vol.....	9,58	- 7,5	- 8,9	- 10,4	- 12,0	"	18
Acétone 1 vol.; aldéhyde 1 vol..	11,8	- 13,1	- 17,62	- 22,9	- 27,5	"	18
Aldéhyde	4	- 23,7	- 28,7	- 32,5	- 38,7	"	18
Pyridine.....	5	- 23,0	- 30,0	- 36,0	"	"	18
Benzaldéhyde.....	5	"	- 5,0	"	"	"	"

WALDEN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXXII, pp. 2856-2859; 1899).

[Voir Table XVIII (I. E), p. 791].

Eau avec potasse et sulfate de glucinium.

$[\alpha]_D^{20} = -142^{\circ},4$ (maximum pour 1 mol. $\text{C}^3\text{H}^4\text{O}^3$, 5 mol. KOH, 2 mol. SO^3Gl).
($c = 0,661$).

Eau avec soude et sulfate de glucinium.

$[\alpha]_D^{20} = -145^{\circ},1$ (maximum pour 1 mol. $\text{C}^3\text{H}^4\text{O}^3$, 5 mol. NaOH, 2 mol. SO^3Gl).

ROSENHEIM et ITZIO (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXXII, p. 3427; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-malique (acide Anhydro- $\text{C}^3\text{H}^4\text{O}^2 + \text{C}^3\text{H}^4\text{O}^3 (\text{COOH})$)	$[\alpha]_D^{15} = -18^{\circ},8$ - 14 ⁰ ,0	Acétone ($c = 5,05$) Eau ($c = 5$)	WALDEN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2707; 1899).

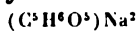
-malique (acide Méthyl-). Voir Méthylmalique (acide).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Malodianilide. $C^{16}H^{16}O^3Az^2 =$ $CH(OH).CO.AzH.C^6H^5$ $CH^2.CO.AzH.C^6H^5$	$[\alpha]_D^{15} - 101^\circ, 1$	Pyridine ($p = 5,26$)	GUYE et BABEL [<i>Arch. de Gen.</i> (4 ^e pér.), t. VII, p. 38; 1899].
o-Maloditoluide. $C^{16}H^{20}O^3Az^2 =$ $CH(OH).CO.AzH.C^6H^4.CH^3$ $CH^2.CO.AzH.C^6H^4.CH^3$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{17} - 61^\circ, 8$	Id. (id.)	Id.
Id.-m. 3	$[\alpha]_D^1 75^\circ 9$	Id id	
Id.-p.).	$[\alpha]_D^1 92^\circ 5$	Id id	
Maltodextrine. $C^{36}H^{62}O^{31} =$ $\begin{array}{c} C^{12}H^{21}O^{10} \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \quad O \\ \diagdown \quad \diagup \\ C^{12}H^{20}O^9 \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \quad O \\ \diagdown \quad \diagup \\ C^{12}H^{21}O^{10} \end{array}$	$[\alpha]_D + 181'' \text{ à } + 183''$	Eau	BROWN et MILLAR (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 292; 1899).
Maltodextrinique (acide). $C^{29}H^{50}O^{26} =$ $\begin{array}{c} C^{12}H^{21}O^{10} \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \quad O \\ \diagdown \quad \diagup \\ C^{12}H^{20}O^9 \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \quad O \\ \diagdown \quad \diagup \\ C^5H^9O^3 \end{array}$	$[\alpha]_D + 192'', 3$	Eau	Id., p. 296.
Maltosazone. $C^{24}H^{32}O^9Az^1 =$ $C^{12}H^{20}O^9(Az.AzH.C^6H^5)^2$	$[\alpha]_D + 75^\circ$	2 vol. pyridine, 3 vol. alcool ($c = 2$)	NEUBERG (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3386; 1899).
Maltose. $C^{12}H^{22}O^{11}$	$[\alpha]_D + 140^\circ, 1$ $+ 144^\circ, 0$	Eau ($c = 10$) Eau + 10 ^{er} aldéh. formique dans 100 ^{es} ($c = 10$)	POTTEVIN [<i>J. de Phys.</i> (3 ^e s.), t. VIII, p. 375; 1899].
Mannite. $C^6H^{11}O^6$	$[\alpha]_D + 43''$ $+ 120''$	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Eau} + \frac{6,75}{24} \text{ mol. molybdate ac. d'ammon.} \\ \text{MO}^3\text{O}^{24}(\text{AzH}^4)^6 \\ (p = 0,5) \end{array} \right.$ $\left\{ \begin{array}{l} \text{Id.} + \text{id.} + \\ 0,784 \text{ SO}^4\text{H}^2 \text{ dans } 100^\circ \end{array} \right.$	LOBRY DE BRUYN et VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 151; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Mélibiose. $C^{12}H^{22}O^{11} + 2H^2O$ (cristallisé)	$[\alpha]_D^{20} + 129^{\circ},38$	Eau	BAU (<i>Woch. f. Brauerei</i> , t. XVI, p. 397; 1899).
Menthène. $C^{10}H^{18}$ (du menthylxanthate méthyl- lique)	$[\alpha]_D^{20} + 115^{\circ}$ (moy.)	Pur. $d^{20} = 0,813$	Tschüchert (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXII, p. 333; 1899).
Menthène (nitrosochlo- rure de). $C^{10}H^{18}AzOCl$	$[\alpha]_D + 242^{\circ},5$	Benzène ($c = 3,26$)	Id.
m.-Méthoxybenzyl- camphre. $C^{18}H^{24}O^2 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} CH_2.CH^2.C^6H^4.OCH^3 \\ \quad (1) \quad (2) \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 127^{\circ},36$	Toluène ($p = 6,21$)	A. HALLER et MÜLLER (<i>C.</i> <i>R.</i> , t. CXXXIX, p. 1006; 1899).
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{20} + 95^{\circ},43$	Id. ($p = 7,77$)	
o.-Méthoxybenzylidène- camphre. $C^{18}H^{22}O^2 =$ $C^8H^{14} \begin{cases} C:CH.C^6H^4.OCH^3 \\ \quad (1) \quad (2) \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 431^{\circ},50$	Toluène ($p = 7,60$)	Id. (<i>id.</i> , t. CXXVIII, p. 1372; 1899).
Id.-m. (1) (3).	$[\alpha]_D^{20} + 379^{\circ},07$	Id. ($p = 7,65$)	
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{20} + 463^{\circ},32$ $+ 467^{\circ},07$	Id. ($p = 3,86$) Id. ($p = 7,60$)	
l.-Méthoxypropionate de baryum. $(C^4H^7O^3)^2Ba$	$[\alpha]_D^{20} - 38^{\circ},0$ $- 34^{\circ},9$ $- 31^{\circ},4$ $- 23^{\circ},15$	Eau ($c = 3,66$) Id. ($c = 7,32$) Id. ($c = 18,29$) Id. ($c = 36,58$)	PURDIE et IRVINE (<i>J. of</i> <i>chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 490; 1899).
l.-Méthoxypropionate de calcium. $(C^4H^7O^3)^2Ca$	$[\alpha]_D^{20} - 43^{\circ},6$ $- 38^{\circ},3$ $- 34^{\circ},7$ $- 22^{\circ},5$	Eau ($c = 4,82$) Id. ($c = 9,64$) Id. ($c = 12,05$) Id. ($c = 24,10$)	Id.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
L.-Méthoxypropionate de magnésium. $(C^4H^7O^3)^2Mg$	$[\alpha]_D^{20} - 41^{\circ},6$ — $38^{\circ},1$ — $30^{\circ},6$	Eau ($c = 5,49$) Id. ($c = 10,99$) Id. ($c = 21,98$)	<i>Id.</i>
L.-Méthoxypropionate de sodium. $C^4H^7O^3.Na$	$[\alpha]_D^{20} - 49^{\circ},8$ — $48^{\circ},8$ — $47^{\circ},7$ — $43^{\circ},3$	Eau ($c = 3,21$) Id. ($c = 6,49$) Id. ($c = 16,23$) Id. ($c = 32,46$)	<i>Id.</i>
L.-Méthoxypropionate de zinc. $(C^4H^7O^3)^2Zn$	$[\alpha]_D^{20} - 24^{\circ},6$ — $16^{\circ},3$ — $6^{\circ},1$ + $4^{\circ},6$ + $17^{\circ},0$	Eau ($c = 1,87$) Id. ($c = 3,75$) Id. ($c = 7,49$) Id. ($c = 14,98$) Id. ($c = 29,96$)	<i>Id.</i>
L.-Méthoxypropionate éthylque. $C^6H^{12}O^3 =$ $CH^3.CH(OCH^3).COOC^2H^3$	$[\alpha]_D^{20} - 90^{\circ},08$	Pur. $d_4^{20} = 0,9551$	<i>Id.</i> , p. 487.
L.-Méthoxypropionate méthylque. $C^4H^7O^3.CH^3$	$[\alpha]_D^{20} - 97^{\circ},66$ $[\alpha]_D^{15} - 96^{\circ},45$ $[\alpha]_D^{20} - 95^{\circ},53$	Pur. $\left\{ \begin{array}{l} d_4^{10} = 0,9994 \\ d_4^{15} = 0,9982 \\ d_4^{20} = 0,9967 \end{array} \right.$	<i>Id.</i> , pp. 487 et 488.
L.-Méthoxypropionique (acide). $C^4H^6O^3 =$ $CH^3.CH(OCH^3).COOH$	$[\alpha]_D^{20} - 75^{\circ},47$ — $63^{\circ},8$ — $63^{\circ},9$ — $64^{\circ},0$	Pur. $d_4^{20} = 1,0908$ Eau ($c = 3,5 \text{ à } 8,8$) Id. ($c = 17,55$) Id. ($c = 26,73$)	<i>Id.</i> , pp. 487 et 490.
Purifié par distillation.	$[\alpha]_D^{20} - 63^{\circ},5$	Eau ($c = 8,52$)	
Méthylénasparagine. $C^5H^8Az^2O^3 =$ $CH^2.Az.CH.CO OH$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad CH^2.CO Az H^3$	$[\alpha]_D^{18} - 47^{\circ},8$ — $47^{\circ},4$ $[\alpha]_D^{17} - 69^{\circ},0$	Eau ($p = 2,08$) Id. ($p = 5,17$) Eau et 1 mol. KOH ($p = 1,29$)	SCHIFF [Gazz. chim. ital., t. XXIX (II), p. 294; 1899]. [<i>Id.</i> (Lieb. Ann., t. CCCX, p. 34; 1899).]
Méthylèneglucose. $C^6H^{12}(CH^2)O^6 + \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D + 9^{\circ},3$ + $9^{\circ},5$	Eau ($c = 11,26$) Id. ($c = 11,72$)	TOLLENS (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXXII, p. 2586; 1899).

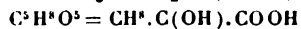
NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Méthylène-d.-manno- nique (lactone). $C^5H^{10}O^6 = C^6H^8(CH^2)O^6$	$[\alpha]_D + 91^\circ$	Eau ($c = 1,02$)	CLOWES et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCX, p. 172; 1899).
<i>l.</i> -Id.	$[\alpha]_D - 88^\circ$	Eau ($c = 0,29$)	<i>Id.</i> , p. 173.
Id. (isomère)	$[\alpha]_D - 53^\circ, 3$	Eau ($c = 1,13$)	<i>Id.</i> , p. 174.

d.-Méthylmalate de sodium.*Dissolutions aqueuses ($t = 14^\circ$).*

C.	ROUGE. $\lambda = 666\mu.$	D. $\lambda = 589\mu.$	VERT. $\lambda = 533\mu.$	BLEU CLAIR. $\lambda = 482\mu.$	BLEU FONCE. $\lambda = 449\mu.$
7,2	+29,72	+38,65	+48,49	+56,83	+62,47
12	+30,07	+38,61	+48,33	+56,87	+62,21
20	+29,79	+38,00	+48,12	+56,37	+61,00

MARKWALD et AXELROD (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXXII, p. 716; 1899).

[Voir TABLE XVII (I.E.), p. 791.]

d.-Méthylmalique (acide).*Dissolutions aqueuses ($t = 14^\circ$).*

C.	ROUGE. $\lambda = 666\mu.$	D. $\lambda = 589\mu.$	VERT. $\lambda = 533\mu.$	BLEU CLAIR. $\lambda = 482\mu.$	BLEU FONCE. $\lambda = 449\mu.$
4,04	+20,11	+25,59	+31,32	+37,41	+41,07
7,89	+19,45	+25,25	+31,33	+37,00	+40,50
14,47	+21,14	+27,73	+33,73	+39,99	+43,69
26,5	+21,29	+27,50	+34,06	+40,03	+43,50
35,5	+23,80	+30,80	+37,95	+45,20	+49,22
49,3	+23,70	+31,10	+38,33	+46,97	+48,75
60,0	+25,34	+32,57	+40,23	+47,26	+50,96
74,2	"	+34,67	"	"	"

MARKWALD et AXELROD (*loc. cit.*, p. 715).

SUPPLÉMENT. — TABLE XVIII. — POUVOIRS ROTATOIRES DES CORPS LIQUIDES OU DISSOUS. (28°)

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEUR.
o.-Oxyquinolineglyc- ronate de potassium. $C^{15}H^{14}AzO^2K$	$[\alpha]_D^{25} - 76^{\circ},59$ — $81^{\circ},82$ — $82^{\circ},83$	Eau (c = 1,87) Id. (c = 3,73) Id. (c = 4,23)	BRANKE (<i>Bull. f. physiol.</i> Ch., t. XXVIII, p. 415; ibid.).
Perséite. $C^8H^{16}O^7$	$[\alpha]_D^{25} + 48^{\circ}$ + 132°	Eau + $\frac{6,75}{24}$ mol. mo- lybdate ac. d'ammon. $Mo^3O^{12}(AzH^4)^6$ (p = 0,5) Id. + id. + $0,7848SO^4H^2$ dans 100°.	LOHRY DE HUYN et VAN KUNSTEN (<i>Rec. Trav.</i> Chim. d. P. B., t. XVIII, p. 181 (1890)).
d.-Phénylbromolactique (acide). $C^9H^9BrO^2 =$ $C^6H^5.CH(OH).CHBr.CO OH$	$[\alpha]_D^{25} + 21^{\circ},46$	Alcool (c = 2,40)	ERIKSSON et MÖRNER (<i>Rec. d. D. ch. scs.</i> , t. XXXII, p. 276; 1899)
d.-Phényldihydroisolau- ronolate i.-butylique. $(C^{15}H^{19}O^2)C^4H^9$	$[\alpha]_D^{25} - 1^{\circ},5$	Alcool (p = 1,5)	BLANC (<i>Bull. chim.</i> scs., t. XXI, p. 210, 1899)
d.-Phényldihydroisolau- ronolate méthylique. $(C^{15}H^{19}O^2)CH^3$	$[\alpha]_D^{25} - 11^{\circ},9$	Alcool (p = 3)	Id
d.-Phényldihydroisolau- ronolique (acide). $C^{15}H^{19}O^2 =$ $(CH^3)^2:C$ $\begin{array}{c} CH^3 \quad C \quad CH^3 \\ \quad \quad \quad \diagup \quad \diagdown \\ \quad \quad \quad CH^3 \quad CH^3 \end{array}$ $CH^3 - CH^3$	$[\alpha]_D^{25} - 6^{\circ},93$	Alcool (p = 2)	Id
l.-Phényléthoxyacétate d'argent $C^9H^9(C^2H^5O^2)Ag$	$[\alpha]_D^{25} - 76^{\circ},2$ $74^{\circ},4$ $72^{\circ},5$ $72^{\circ},1$	Eau (c = 1,87) Id. (c = 3,73) Id. (c = 4,23)	BRANKE (<i>Bull. f. physiol.</i> Ch., t. XXVIII, p. 415; ibid.).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>.-Phényléthoxyacétate de baryum. $(C^6H^{11}O^2)^2Ba$	$[\alpha]_D^{14} - 66^\circ, 4$ $- 67^\circ, 3$ $[\alpha]_D^{17} - 67^\circ, 6$ $[\alpha]_D^{14} - 70^\circ, 7$	Eau ($c = 2,71$) Id. ($c = 5,42$) Id. ($c = 6,31$) Id. ($c = 13,55$)	<i>Id.</i>
<i>l</i>.-Phényléthoxyacétate éthylque. $C^{12}H^{16}O^2 =$ $C^6H^5.CH(OC^2H^5).COOC^2H^5$	$[\alpha]_D^{21,5} - 32^\circ, 32$	Pur. $d_4^{21,5} = 1,0429$	<i>Id.</i> , p. 759.
<i>l</i>.-Phényléthoxyacétique (acide). $C^{10}H^{12}O^3 =$ $C^6H^5.CH(OC^2H^5).COOH$	$[\alpha]_D^{15} - 88^\circ, 5$ $- 90^\circ, 8$	Acétone ($c = 2,99$) Id. ($c = 3,79$)	<i>Id.</i> , p. 758.

Phénylglycolate de cinchonine. Voir Cinchonine (phénylglycolate de).

<i>d</i>.-Phénylglycolate de sodium. $C^6H^7O^2.Na$	$[\alpha]_D^{20} + 98^\circ, 5$ $+ 99^\circ, 3$ $+ 102^\circ, 6$ $+ 103^\circ, 85$ $+ 104^\circ, 51$ $+ 104^\circ, 02$ $+ 104^\circ, 01$ $+ 103^\circ, 47$ $+ 102^\circ, 53$ $+ 102^\circ, 21$	Eau ($p = 0,058$) Id. ($p = 0,102$) Id. ($p = 0,136$) Id. ($p = 0,203$) Id. ($p = 0,231$) Id. ($p = 0,291$) Id. ($p = 0,310$) Id. ($p = 0,356$) Id. ($p = 0,415$) Id. ($p = 0,610$)	RIMBACH (<i>Zeits. f. physik.</i> <i>Ch.</i> , t. XXVIII, p. 234; 1899).
	$[\alpha]_D^{20} + [101,43 + 0,398p]$ Eau ($p = 0,78 \text{ à } 9,93$)		
<i>d</i>.-Phénylglycolique (acide). $C^8H^8O^3 =$ $C^6H^5.CH(OH).COOH$	$[\alpha]_D^{20} + 143^\circ, 7$ $+ 144^\circ, 8$ $+ 144^\circ, 0$ $+ 149^\circ, 8$ $+ 149^\circ, 5$ $+ 152^\circ, 1$ $+ 153^\circ, 0$ $+ 152^\circ, 2$ $+ 154^\circ, 37$ $+ 156^\circ, 13$ $+ 156^\circ, 73$ $+ 157^\circ, 66$	Eau ($p = 0,058$) Id. ($p = 0,088$) Id. ($p = 0,103$) Id. ($p = 0,195$) Id. ($p = 0,293$) Id. ($p = 0,511$) Id. ($p = 0,587$) Id. ($p = 0,685$) Id. ($p = 1,523$) Id. ($p = 2,829$) Id. ($p = 3,399$) Id. ($p = 4,791$)	<i>Id.</i>

Dissolutions aqueuses (t = 20°C).

c.	ROUGE $\lambda = 666\mu$.	D $\lambda = 689\mu$.	VERT $\lambda = 633\mu$.	BLEU CLAIR $\lambda = 489\mu$.	BLEU FONCÉ $\lambda = 448\mu$.
0,293	+110°,8	+149°,5	+195°,6	+242°,8	+304°,2
0,587	+113°,5	+153°,0	+195°,2	+246°,9	+309°,1
1,523	+115°,7	+154°,4	+198°,8	+250°,7	+311°,9
3,399	+117°,0	+156°,7	+200°,7	+253°,0	+315°,5
4,791	+117°,6	+157°,7	+203°,3	+255°,3	+318°,7

HIMBACH (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXXII, p. 2387; 1899).

[Voir Table XVII (I. E), p. 791].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
d. et l.-Id. (par le sel de quinidine) (par le sel de cinchonine)	$\{ [\alpha]_D^{20} + 158^\circ, 2 (d)$ $\quad - 156^\circ, 3 (l)$ $\{ [\alpha]_D^{20} + 158^\circ, 7 (d)$ $\{ [\alpha]_D^{20} - 159^\circ, 8 (l)$	Eau (c = 3,52) Id. (c = 3,09) Id. (c = 3,95) Id. (c = 3,83)	MCKENZIE (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 964; 1899).
l.-Phénylméthoxyacétate de baryum. (C ⁹ H ⁹ O ³) ² Ba	$[\alpha]_D^{14,5} - 83^\circ, 0$ $- 85^\circ, 2$ $- 87^\circ, 6$	Eau (c = 0,89) Id. (c = 1,77) Id. (c = 4,41)	<i>Id.</i> , p. 762.
l.-Phénylméthoxyacétate de calcium. (C ⁹ H ⁹ O ³) ² Ca	$[\alpha]_D^{14,5} - 96^\circ, 0$ $- 98^\circ, 4$	Eau (c = 0,22) Id. (c = 0,56)	<i>Id.</i>
l.-Phénylméthoxyacétate de magnésium. (C ⁹ H ⁹ O ³) ² Mg	$[\alpha]_D^{11,25} - 106^\circ, 4$ $[\alpha]_D^{11,75} - 107^\circ, 9$ $[\alpha]_D^{13,5} - 110^\circ, 5$ $[\alpha]_D^{11,75} - 111^\circ, 4$ $[\alpha]_D^{13,25} - 115^\circ, 4$	Eau (c = 0,65) Id. (c = 1,62) Id. (c = 3,24) Id. (c = 4,05) Id. (c = 8,11)	<i>Id.</i>
l.-Phénylméthoxyacétate de potassium. C ⁹ H ⁹ O ³ .K	$[\alpha]_D^{15} - 91^\circ, 7$ $- 93^\circ, 9$ $[\alpha]_D^{14,75} - 94^\circ, 4$ $- 96^\circ, 3$ $- 98^\circ, 2$	Eau (c = 0,74) Id. (c = 1,85) Id. (c = 3,71) Id. (c = 4,63) Id. (c = 9,27)	<i>Id.</i>
l.-Phénylméthoxyacétate de sodium. C ⁹ H ⁹ O ³ .Na	$[\alpha]_D^{14} - 101^\circ, 9$ $[\alpha]_D^{15} - 104^\circ, 4$ $- 106^\circ, 5$	Eau (c = 2,125) Id. (c = 4,25) Id. (c = 10,59)	<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>.-Phénylméthoxyacétate de strontium. (C ⁶ H ⁵ O) ² Sr	[α] _D ¹⁵ — 89°,1 — 90°,8	Eau (c = 0,91) Id. (c = 1,82)	<i>Id.</i>
<i>l</i>.-Phénylméthoxyacétate de zinc. (C ⁶ H ⁵ O) ² Zn	[α] _D ¹⁵ — 99°,6 — 108°,1 [α] _D ^{12,5} — 114°,5 [α] _D ¹⁵ — 122°,9	Eau (c = 0,27) Id. (c = 0,53) Id. (c = 0,69) Id. (c = 1,33)	<i>Id.</i>
<i>l</i>.-Phénylméthoxy- acétique (acide). C ⁶ H ⁵ O ² = C ⁶ H ⁵ .CH(OC ² H ³).COOH	[α] _D ^{12,5} — 151°,4 [α] _D ^{12,5} — 163°,8 — 165°,9 [α] _D ^{12,5} — 165°,8 [α] _D ^{12,5} — 160°,3 [α] _D ¹² — 150°,6 — 151°,1 [α] _D ^{12,5} — 150°,0 [α] _D ^{12,5} — 122°,0 — 120°,9 [α] _D ^{12,5} — 122°,9 — 128°,1	Eau (c = 0,31) Id. (c = 0,59) Id. (c = 1,17) Id. (c = 1,57) Id. (id.) Alcool (c = 0,54) Id. (c = 2,71) Id. (c = 6,77) Acétone (c = 1,09) Id. (c = 2,18) Id. (c = 5,45) Id. (c = 13,625)	<i>Id.</i>
<i>l</i>.-Phénylpropoxyacétate de potassium. C ⁶ H ⁵ O ² .K	[α] _D ¹⁵ — 61°,9	Eau (c = 1,96)	<i>Id.</i> , p. 763.
<i>l</i>.-Phénylpropoxyacétate de sodium. C ⁶ H ⁵ O ² .Na	[α] _D ^{12,5} — 65°,3 — 67°,0	Eau (c = 0,83) Id. (c = 2,07)	<i>Id.</i>
<i>l</i>.-Phénylpropoxy- acétique (acide). C ⁶ H ⁵ O ² = C ⁶ H ⁵ .CH(OC ² H ³).COOH	[α] _D ¹² — 84°,8	Acétone (c = 3,75)	<i>Id.</i>
Pilocarpine (azotate de) (C ²³ H ²³ Az ³ O ⁴).AzO ³ H	[α] _D + 81° à 83°		JOWETT [<i>Pharm. J. Trans.</i> (4 ^e s.), t. IX, p. 91; 1899].
Pilocarpine (chlor- hydrate de). (C ²³ H ²³ Az ³ O ³).HCl	[α] _D + 90° à 92°		<i>Id.</i>

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Pinolglycol. $C^{10}H^{18}O^3$	$[\alpha]_D^{20} + 11^{\circ},9$	Alcool ($c = 7$)	WAGNER et SLAWINSKI (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2072; 1899).
Pipéronalcamphre. $C^{18}H^{22}O^3 =$ $C^6H^{11} \begin{cases} C:CH(C^6H^5O^2.CH^2) \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 435^{\circ},40$	Toluène ($p = 4,04$)	A. HALLER et MULLER (<i>C. R.</i> , t. CXXVIII, p. 1372; 1899).
Pipéronylcamphre $C^{18}H^{22}O^3 =$ $C^6H^{11} \begin{cases} CH.CH^2(C^6H^5O^2.CH^2) \\ CO \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 133^{\circ},74$	Id. ($p = 8,11$)	Id., p. 1006.
Plumiéride. (glucoside du <i>Plumiera acutifolia</i>)	$[\alpha]_D^{20} - 106^{\circ},7$ $- 34^{\circ},8$	Eau ($c = 0,5$) Alc. abs. ($c = 0,93$)	FRANCHIMONT (<i>Rec. Trav. chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 334; 1899).
Plumiéridique (acide). (de la plumiéride)	$[\alpha]_D^{20} - 118^{\circ},7$	Eau ($c = 0,5$)	Id.
N.-Propyl-(α)-pipécoline. $C^9H^{14}Az =$ $C^3H^7.Az \begin{cases} CH(CH^2) - CH^2 \\ CH^2 - CH^2 - CH^2 \end{cases}$	$[\alpha]_D^{20} + 100^{\circ},34$	Pur. $d^{20} = 0,8296$	HOHENEMMER et WOLFFENSTEIN (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 2223; 1899).
Rhamninite. $C^{18}H^{22}O^{14}$	$[\alpha]_D - 57^{\circ}$		CH. et G. TASSER (<i>C. R.</i> , t. CXXIX, p. 722; 1899).
Rhamninoce. $C^{18}H^{22}O^{14}$	$[\alpha]_D - 41^{\circ}$		Id.
Rhamninoce octacétylé. $C^{18}H^{22}(C^2H^3O)^8O^{14}$	$[\alpha]_D - 30^{\circ},87$ $- 31^{\circ},7$	Alcool Acide acétique	Id. (<i>Bull. Soc. chim.</i> , 3 ^e s., t. XXI, p. 1061; 1899).
Rhamninoétrionique (acide). $C^{18}H^{22}O^{12} = C^6H^{11}O(CO_2OH)_3$	$[\alpha]_D - 94^{\circ}$		Id. (<i>C. R.</i> , t. CXXIX, p. 722; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Rhamnite. $C^6H^{14}O^5$	$[\alpha]_D - 43^\circ$ $- 115^\circ$	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Eau} + \frac{6,75}{24} \text{ mol. molyb-} \\ \text{date ac. d'ammonium} \\ \text{Mo}^7O^{24}(\text{AzH}^4)^6 (p = 0,5) \\ \text{Id.} + \text{id.} + 0,784 \text{ SO}^4\text{H}^2 \\ \text{dans } 100^\circ \end{array} \right.$	LOBRY DE BRUYN et VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 151; 1899).
Rhamnosazone. $C^{18}H^{22}Az^4O^3 =$ $CH^3.C^5H^7O^4(Az.AzH.C^6H^5)^2$	$[\alpha]_D + 70^\circ$	2 vol. pyridine, 3 vol. alcool ($c = 2$)	NEUBERG (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXII, p. 3386; 1899).

Saccharose.
 $C^{12}H^{22}O^{11}$

$[\alpha]_D^{20} + 66^\circ, 54$

Eau ($c = 16,27$ à $16,37$)

MASCART et BÉNARD [*Ann.*
de Ch. et Phys. (7^e s.),
t. XVII, p. 142; 1899].

Influence de la température.

Eau ($c = 26,00$). $[\alpha]_D^t = + 66,516 - 0,01036(t - 20)$.

$t = 4^\circ\text{C}$ à 40°C .

(Calculé d'après les nombres de l'auteur).

WILEY (*J. of Amer. chem. Soc.*, t. XXI, p. 594; 1899).

Eau et n° aldéhyde formique dans 100° du dissolvant.

	$c = 9,63.$	$c = 19,16.$	$c = 36,26.$	$n.$
$[\alpha]_D$ ($t = 20^\circ$ à 22°)	$+66,70$ $-68,75$ $+70,70$ $+73,64$ $+76,43$	$+66,40$ $+67,70$ $+69,50$ $-72,07$ $+75,50$	$+66,30$ $+67,02$ " $+70,30$ $+73,49$	0 2,75 5,51 11,0 22,0
	EAU pure.	EAU + 7 ^{gr} , 5 aldéh. form. dans 100 ^{cc} de solution.		$n.$
$[\alpha]_D$ ($t = 20^\circ$ à 22°)	$-66,66$ $+66,62$ $+66,58$ $+66,50$ (1) $+66,44$ $-66,32$	$+72,12$ $+71,09$ $+71,38$ $+70,95$ $+71,41$ $+70,46$		1,12 5,09 10,11 18,44 25,01 37,54

(1) Interpolé.

Eau (80^{gr}, 36) et aldéhyde acétique (19^{gr}, 64).

$[\alpha]_D = + 72^\circ, 09$ ($c = 9,81$) ($t = 12^\circ$ à 14°)

POTTEVIN [*J. de Phys.* (3^e s.), t. VIII, p. 375; 1899].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Samandarine. $C^{26}H^{10}Az^2O$	$[\alpha]_D - 53^\circ, 69$	Eau ($p = 5,2$)	FAUST (<i>Arch. f. exp. Path.</i> , t. XLVIII, p. 87; 1899).
Santonate méthyllique (α -oxime de). $C^{16}H^{22}AzO^1 =$ $C^{15}H^{19}(CH^1O^1)O^1:AzOH$	$[\alpha]_D^{25} - 40^\circ, 66$	Alcool ($p = 1,5$)	WEDEKING (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXII, p. 1414; 1899).
Id.- β .	$[\alpha]_D^{25} + 18^\circ, 15$	Alcool ($p = 0,83$)	
-santonate (Tricéto-) éthyllique. $C^{17}H^{19}O^1 = C^{16}H^{17}O^1.COOC^2H^3$	$[\alpha]_D - 394^\circ, 1$	Alcool ($c = 1,16$)	FRANCESCO (i) (<i>Gazz. chim.</i> <i>ital.</i> , t. XXIX (II), p. 255; 1899).
l.-santonine (Acétylde- motropo-). $C^{17}H^{20}O^1 = C^{15}H^{15}O^1.O.C^2H^3O$	$[\alpha]_D^{25} - 119^\circ, 0$	Ac. acétique ($c = 10$)	ANDREOCCHI (<i>R. C. dei Lincei</i> (5 ^e s.), t. VIII (2 ^e sem.), p. 81, 1899).
d.-Id.	$[\alpha]_D^{25} + 93^\circ, 6$	Id. (id.)	
Santonique (dioxime d'acide). $C^{15}H^{22}Az^2O^1 =$ $C^{15}H^{20}O^2(AzOH)^2$	$[\alpha]_D - 102^\circ, 4$	Alcool ($c = 2,97$)	FRANCESCO (i) (<i>loc. cit.</i> , p. 228).
-santonique (acide Tricéto-). $C^{15}H^{14}O^1$	$[\alpha]_D^{14} - 458^\circ, 7$	Alcool ($c = 2,54$)	Id., p. 253.
α-Santorate tétraméthyl- lique. $C^{15}H^{14}(CH^3)^4O^1$	$[\alpha]_D + 56^\circ, 02$		Id., p. 238. (Francesconi (<i>R. C. dei Lin-</i> <i>cei</i> (5 ^e s.), t. V (2 ^e sem.), p. 214; 1896).)
β -Id.	$[\alpha]_D \pm 0^\circ$		
-β-santorate (α-Céto-) diméthyllique. $C^{14}H^{20}O^1 =$ $C^{10}H^{14}O(COOCCH^3)^2$	$[\alpha]_D - 106^\circ, 6$	Alcool ($c = 1,34$)	Id., p. 214. (Id.)
Id.-b.	$[\alpha]_D - 111^\circ, 8$	Alcool ($c = 1,46$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
- β -santorate (Céto-) diméthyl- thylique (oxime de). $C^{14}H^{20}O^4:AzOH$	$[\alpha]_D + 25^{\circ}, 62$	Alcool ($c = 1,30$)	<i>Id.</i> , p. 246. [<i>Id.</i>]
- β -santorate (Céto-) mono- méthyl- $C^{13}H^{16}O^5 = C^{16}H^{14}O \begin{matrix} COOH \\ COOCH^3 \end{matrix}$ $+ \frac{1}{2}H^2O$	$[\alpha]_D - 94^{\circ}, 3$	Alcool ($c = 2,25$)	<i>Id.</i> , p. 245. [<i>Id.</i>]
α -Santorique (acide). $C^{13}H^{18}O^6 =$ CH^3 $HOOC.\dot{C}.CH.CH^3.COOH$ $HOOC.\dot{C}.CH.CH^3.COOH$ CH^3 (de l'acide santonique)	$[\alpha]_D + 28^{\circ}, 56$	Eau	<i>Id.</i> , p. 237. [<i>Id.</i>]
(de l'acide métrasantonique)	$[\alpha]_D + 28^{\circ}, 66$	Eau	
β -Id.	$[\alpha]_D + 29^{\circ}, 16$	Eau	<i>Id.</i> , p. 238 [<i>Id.</i>].
- β -santorique (acide Céto-). $C^{12}H^{16}O^5$ (cristallisé dans l'eau)	$[\alpha]_D - 128^{\circ}, 1$	Alcool ($c = 3,11$)	<i>Id.</i> , p. 241 [<i>Id.</i>].
(cristallisé dans HCl)	$[\alpha]_D - 117^{\circ}, 7$	Alcool ($c = 2,71$)	<i>Id.</i> , p. 242 [<i>Id.</i>].
Sorbosazone. $C^{18}H^{22}Az^4O^4 =$ $C^6H^{10}O^4(Az.AzH.C^6H^5)^2$	$[\alpha]_D - 12^{\circ}, 5$	Pyridine, 2 vol. Alcool, 3 vol. ($c = 2$)	NEUBERG (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXII, p. 3386; 1899).
d -Sorbite. $C^6H^{14}O^6$	$[\alpha]_D + 41^{\circ}$ $+ 90^{\circ}$	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Eau} + \frac{6,75}{24} \text{ moléc. mo-} \\ \text{lybdate ac. d'ammon.} \\ \text{Mo}^{+}O^{2-}(AzH^4)^6 (p=0,5) \\ \text{Id.} + \text{id.} + 0,87,784 SO^4H^+ \\ \text{dans } 100^{cc} \end{array} \right.$	LOBRY DE BRUYN et VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 151; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Strychnine (racémate de). (C ²¹ H ²² Az ² O ²) ² C ⁴ H ⁶ O ⁶	$[\alpha]_D^{20} - [31,379 - 3,749p]$ Eau ($p = 0,5$ à 2)		LADENBURG et DOCTOR (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXXII, p. 50; 1899).
Strychnine (d.-tartrate de). (C ²¹ H ²² Az ² O ²) ² C ⁴ H ⁶ O ⁶	$[\alpha]_D^{20} - [20,607 - 0,937p]$ Id. (id.)		Id.
l.-Id.	$[\alpha]_D^{20} - [31,363 - 1,356p]$ Id. (id.)		
d.-Talite. C ⁶ H ¹⁰ O ⁶ (de l'acide d.-talonique)	$[\alpha]_D^{20} + 60''$ + 8''	Eau + $\frac{6,75}{24}$ moléc. mo- lybdate ac. d'ammon. Mo ² O ³ (AzH ⁴) ⁶ ($p = 0,5$) Id. + id. + 0,784 SO ⁴ H ² dans 100 ^{cs}	LOBRY DE BRUYN et VAN EKENSTEIN (Rec. Trav. chim. d. P. B., t. XVIII, p. 151; 1899).
Tartrate d'ammonium et glucinium. C ⁴ H ⁸ O ⁷ GP ² AzH (diglucिनotartrate)	$[\alpha]_D^{20} + 121'',5$ + 118'',6	Eau ($c = 0,3$ à $0,6$) Id. ($c = 1,15$ à $4,6$)	ROSENHEIM et ITZIG (Ber. d. D. ch. Ges., t. XXXII, p. 3124; 1899).
Tartrate d'ammonium et glucinium. C ⁴ H ⁸ O ⁷ GP ² (AzH) ² (monoglucिनotartrate)	$[\alpha]_D^{20} + 68'',0$	Eau ($c = 0,24$ à $1,9$)	Id., p. 3130.
Tartrate de glucinium. C ⁴ H ² O ⁷ GP ² + 7H ² O	$[\alpha]_D^{20} + 93'',5$ + 91'',5 + 90'',5	Eau ($c = 0,4$ à $0,8$) Id. ($c = 1,63$) Id. ($c = 3,26$)	Id., p. 3131.
Tartrate de glucinium et potassium. C ⁴ H ² O ⁷ GP ² K (diglucिनotartrate)	$[\alpha]_D^{20} + 102'',4$ + 100'',7 + 98'',8	Eau ($c = 0,23$) Id. ($c = 0,47$) Id. ($c = 0,94$ à $1,89$)	Id., p. 3126.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrate de glucinium et potassium. $C^4H^9O^{13}Gl^2K^2$ (<i>monoglucinetartrate</i>)	$[\alpha]_D^{20} + 61^\circ$ (moy.)	Eau ($c = 0,2$ à $3,7$)	<i>Id.</i> , p. 3430.
Tartrate de glucinium et sodium. $C^4H^9O^{13}Gl^2Na$ (<i>diglucinetartrate</i>)	$[\alpha]_D^{20} + 110^\circ,3$ $+ 109^\circ$ $+ 108^\circ$ (moy.)	Eau ($c = 0,15$ à $0,6$) Id. ($c = 0,9$ à $1,2$) Id. ($c = 1,8$ à $4,6$)	<i>Id.</i> , p. 3427.

Tartrate de strychnine. Voir Strychnine (tartrate de).

Tartrique (acide).
 $C^4H^6O^6$

Dissolutions aqueuses.

$p.$	$t.$	ROUGE. $\lambda = 666\mu\mu.$	D. $\lambda = 589\mu\mu.$	VERT. $\lambda = 533\mu\mu.$	BLEU CLAIR. $\lambda = 489\mu\mu.$	BLEU FONCÉ. $\lambda = 445\mu\mu.$
66,48 (1)	20 ^{°C}	+3,89	+4,07	+3,48	+2,05	— 1,22
63,17	40	+6,68	+7,83	+8,25	+7,97	+6,14
62,26	50	+7,79	+9,19	+10,13	+10,37	+9,19
62,26	60	+8,60	+10,14	+11,43	+11,99	+11,46

(1) Dissolution sursaturée.

LEPESCHKIN (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXXII, p. 1182; 1899).

[Voir Table XVII (I. E.), p. 791].

Eau et n^{sr} aldéhyde formique dans 100^{cs} du dissolvant.

	$c = 7,78.$	$c = 18,80.$	$c = 37,10.$	$n.$
$[\alpha]_D$	⁰ +14,01	⁰ +12,5	⁰ +10,6	0
($t = 20^\circ$ à 22°)	+14,64	+13,0	"	0,55
	+16,83	+15,0	+13,3	2,75
	—19,52	+17,7	"	5,50
	+25,18	+23,0	+21,4	11,00
	+37,51	+35,1	+34,6	22,00

EAU + 7 ^{sr} ,5 ALDÉHYDE FORMIQUE DANS 100 ^{cc} DE SOLUTION.		EAU (80 ^{sr} ,36) ET ALDÉHYDE ACÉTIQUE (19 ^{sr} ,64).	
c.	$[\alpha]_D$ (t = 20° à 22°).	c.	$[\alpha]_D$ (t = 12° à 14°).
2,02	+24,3	1,00	+17,0
5,06	+23,7	5,02	+15,7
10,07	+22,8	9,90	+15,15
15,28	+22,6	15,01	+14,52
20,05	+22,3	19,90	+13,92
30,19	+22,1	"	"
40,07	+21,5	"	"

POTTEVIN [*J. de Phys.* (3^e s.), t. VIII, pp. 374 et 376; 1899].

Alcool méthylique + n^{sr} acide borique dans 100^{cc} de solution.
(t = 18^{sr}) (c = 15).

n.	$[\alpha]_D^{18}$.	n.	$[\alpha]_D^{18}$.
0	+ 5,07	2,0	+17,5
0,05	+ 9,0	2,5	+19,0
1,0	+13,2	3,0	+20,0
1,5	+15,5	"	"

BLYTH (*J. of chem. Soc.*, t. LXXV, p. 723; 1899).

Eau avec potasse et sulfate de glucinium.

$[\alpha]_D^{20} + 140^{\circ},6$ (maximum pour 1 mol. C³H⁶O⁶, 5 mol. KOH, 2 mol. SO⁴Gl).
(c = 0,75).

Eau avec soude et sulfate de glucinium.

$[\alpha]_D^{20} + 143^{\circ},1$ (maximum pour 1 mol. C³H⁶O⁶, 5 mol. KOH, 2 mol. SO⁴Gl).
(c = 0,75).

ROSENHEIM et ITZIG (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. XXXII, p. 3436; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
-tartrique (acide Éthyl-). C ⁶ H ¹⁰ O ⁶ = CH(OH).COOC ² H ⁵ CH(OH).COOH	$[\alpha]_D + 18^{\circ}$ + 93 ^o ,3 (maximum)	Eau (c = 1,0175) Id. + 4 KOH + 2 SO ⁴ Gl (id.)	ROSENHEIM et ITZIG (<i>loc. cit.</i> , p. 3438).

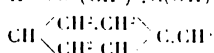
NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tartrodianilide. $C^{16}H^{16}Az^2O^1 =$ $\begin{array}{c} CH(OH).CO.AzH.C^6H^5 \\ \\ CH(OH).CO.AzH.C^6H^5 \end{array}$	$[\alpha]_D^{15} + 259^0$	Pyridine ($p = 5,26$)	GUYE et BABEL [<i>Arch. de Gen.</i> (4 ^e pér.), t. VII, p. 34; 1899].
Tartrodi-o.-toluidide. $C^{18}H^{18}Az^2O^1 =$ $\begin{array}{c} CH(OH).CO.AzH.C^6H^4.CH^3 \\ \quad \quad \quad (1) \quad \quad \quad (2) \\ CH(OH).CO.AzH.C^6H^4.CH^3 \end{array}$	$[\alpha]_D^{15} + 239^0$	Id. (id.)	Id., p. 35.
Id.-m. (1) (3).	$[\alpha]_D^{15} + 233^0$	Id. (id.)	
Id.-p. (1) (4).	$[\alpha]_D^{15} + 239^0$	Id. (id.)	
Tautocinchonine. $C^{19}H^{22}Az^2O$	$[\alpha]_D^{20} + 215^0, 51$	Alcool. 1 vol. } Chlorof. 2 vol. } ($p=3$)	VON ARLT [<i>Monatsh. f. Chem.</i> t. XX, p. 443; 1899].

***l*-Térébenthène.** $C^{10}H^{16}$ $[\alpha]_D^{17,2} - 36^0, 97$. Pur.

DISSOLVANT.	$[\alpha]_D(c=2)$.	$[\alpha]_D(c=4)$.	$[\alpha]_D(c=12)$.
Alcool méthylique	-33,3	-37,3	-38,3
Alcool éthylique	-34,8	-38,6	-38,7
Éther éthylique	-34,9	-37,5	-38,1
Pipéridine	-35,5	-37,6	-37,6
Benzène	-37,5	-39,1	-39,2
Acétone	-38,8	-39,5	-39,4
Acétate éthylique	-39,2	-39,6	-39,4
Tétrachlorure de carbone....	-39,5	-39,3	-40,7
Acide acétique	-41,7	-40,0	-40,4
Chloroforme	-41,5	-41,7	-42,0

POPE et PEACHEY [*J. of chem. Soc.*, t. LXXV, p. 1118; 1899].

<i>l</i>-Térébenthène (chlorhydrate de).	$[\alpha]_D^{20} - 18^0, 32$ (moy.)	Benzène ($c = 20$)	LONG [<i>J. of Amer. chem. Soc.</i> , t. XXI, p. 640; 1899].
[de térébenthène $[\alpha]_D^{20} - 17^0, 11$]			

***l*-Terpinéol.** $C^{10}H^{18}O = (CH^3)^2.C(OH).$  $[\alpha]_D - 95^0, 47$ Alcool ($c = 21,46$)GODLEWSKY [*J. Soc. phys.-chim. Russe*, t. XXXI, p. 203; 1899].

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l</i>-Terpinéol (dérivé céto-lactonique du). $C^{10}H^{16}O^3 =$ $\begin{array}{c} (CH^3)^2 \\ \vdots \\ \ddot{C}.CH \begin{cases} \backslash CH^2. CH^2. CO. CH^3 \\ \backslash CH^2. CO- \\ \backslash O- \end{cases} \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} + 55^{\circ}, 3$	Alcool ($c = 2,62$)	<i>Id.</i>
Tétrahydrocarone. $C^{10}H^{18}O$ (de <i>l</i> -carvomenthol)	$[\alpha]_D^{19} - 2^{\circ}, 025$	Pur. $d_4^{19} = 0,902$	KONDAKOFF et LUTSCH- NINE [<i>J. f. prakt. Ch.</i> (2 ^e s.), t. LX, p. 271; 1899].
<i>d</i>-ac.-Tétrahydro-β- naphtylamine. $C^{10}H^{11}AzH^2$	$[\alpha]_D^{15} + 31^{\circ}$	Benzène ($c = 16$)	POPE (<i>Proc. chem. Soc.</i> <i>London</i> , t. XV, p. 170; 1899).
<i>d</i>-ac.-Tétrahydro-β-naph- tylamine [<i>d</i>. (α)-bromo- camphosulfonate de]. $(C^{10}H^{11}AzH^2)C^{10}H^{15}BrO.SO^3H$	$[\alpha]_D + 78^{\circ}$	Alc. abs. ($c = 5$)	<i>Id.</i>
<i>d</i>-ac.-Tétrahydro-β-naph- tylamine (<i>d</i>. camphosul- fonate de). $(C^{10}H^{11}AzH^2)C^{10}H^{15}O.SO^3H$	$[\alpha]_D + 43^{\circ}, 5$	Eau ($c = 2$)	<i>Id.</i>
<i>l</i>-Tétrahydroquinaldine. $C^{10}H^{15}Az =$ $\begin{array}{c} CH-CH=C-CH^2-CH^2 \\ \quad \quad \\ CH-CH=C-AzH-CH(CH^3) \end{array}$	$[\alpha]_D^{20} - 58^{\circ}, 12$ $[\alpha]_D^{20} - 45^{\circ}, 9$ $[\alpha]_D^{21} - 50^{\circ}, 8$ $[\alpha]_D^{21,2} - 58^{\circ}, 9$ $[\alpha]_D^{19,5} - 63^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D^{19} - 63^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D^{11,5} - 64^{\circ}, 0$ $[\alpha]_D^{19,5} - 75^{\circ}, 1$ $[\alpha]_D^{21,5} - 85^{\circ}, 3$ $[\alpha]_D^{21} - 88^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D^{21,5} - 97^{\circ}, 6$ $[\alpha]_D^{21} - 117^{\circ}, 9$	Pur. $d_4^{20} = 1,0193$ Pipéridine ($c = 8,25$) Éther ($c = 2,51$) Tétrahydroquinoline ($c = 7,10$) Acétone ($c = 2,54$) <i>N</i> -Méthyltétrahydro- quinoline ($c = 18,77$) Alc. éthyl. ($c = 2,56$) Alc. méthyl. ($c = 2,53$) Chloroforme ($c = 2,60$) Benzène ($c = 2,56$) Tétrachlorure de car- bone ($c = 54$) Ac. a ¹ ($c = 64$)	POPE et PRACHEY (<i>J. of</i> <i>chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1116; 1899). [<i>Id.</i> (<i>Proc. chem. Soc. London</i> , t. XV, p. 121; 1899).]
<i>d</i>-Id.	$[\alpha]_D^{20} - 58^{\circ}, 09$	P	[<i>Id.</i> , p. 1081.

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
<i>l.</i> - Tétrahydroquinaldine (<i>d.</i> α . bromocamphosulfonate de). ($C^{10}H^{13}Az$) $C^{10}H^{11}BrO.SO^3H$	$[\alpha]_D^{15,2} + 38^{\circ},8$ $[\alpha]_D^{21} + 41^{\circ},5$	Ac. acétique ($c = 1,99$) Alcool abs. ($c = 0,80$)	<i>Id.</i> , p. 1069.
<i>l.</i> - Tétrahydroquinaldine (<i>d.</i> camphosulfonate de). ($C^{10}H^{13}Az$) $C^{10}H^{13}O.SO^3H$	$[\alpha]_D^{19,1} - 18^{\circ},3$	Eau ($c = 2,03$)	<i>Id.</i> , p. 1085. [<i>Id.</i> (<i>id.</i>).]
<i>d.</i> -Id. (d'acide <i>dr.</i>)	$[\alpha]_D^{19,1} + 45^{\circ},7$	Eau ($c = 2,03$)	
<i>l.</i> - Tétrahydroquinaldine (chlorhydrate de). ($C^{10}H^{13}Az$) HCl	$[\alpha]_D^{18,9} - 66^{\circ},4$ $[\alpha]_D^{18,9} - 76^{\circ},8^{(1)}$	Eau ($c = 1,78$) Alc. abs. ($c = 1,97$)	<i>Id.</i> , p. 1072. (¹) Faute de calcul dans le texte.
<i>d.</i> -Id.	$[\alpha]_D^{21,4} + 66^{\circ},1$	Eau ($c = 1,90$)	<i>Id.</i> , p. 1084.
<i>l.</i> - Tétrahydroquinaldine (picrate de). ($C^{10}H^{13}Az$) $C^6H^3(AzO^2)^3.OH$	$[\alpha]_D^{20} - 33^{\circ},0$	Alc. abs. ($c = 1,99$)	<i>Id.</i> , p. 1072.
<i>l.</i> - Tétrahydro-<i>p.</i>-toluquinaldine. $C^{11}H^{15}Az =$ $\begin{array}{c} CH^3.C \\ \\ CH.CH:C.AzH.CH(CH) \end{array}$	$[\alpha]_D^{21} - 80^{\circ},9$ $[\alpha]_D^{18} - 59^{\circ},1$ $- 67^{\circ},6$ $- 78^{\circ},8$	Benzène ($c = 1,98$) Acétone ($c = 2,14$) Alc.éthyl. ($c = 2,11$) Chlorof. ($c = 1,99$)	POPE et RICH (<i>J. of chem. Soc.</i> , t. LXXV, p. 1097; 1899). [<i>Id.</i> (<i>Proc. chem. Soc. Lond.</i> , t. XV, p. 171; 1899).]
<i>d.</i> -Id.	$[\alpha]_D^{19} + 80^{\circ},7$	Benzène ($c = 1,95$)	<i>Id.</i> , p. 1102.
<i>l.</i> - Tétrahydro-<i>p.</i>-toluquinaldine (chlorhydrate de). ($C^{11}H^{15}Az$) HCl	$[\alpha]_D^{19} - 70^{\circ},6$	Eau ($c = 1,91$)	<i>Id.</i> , p. 1099.
<i>d.</i> -Id.	$[\alpha]_D^{18} + 70^{\circ},3$	Eau ($c = 2,03$)	<i>Id.</i> , p. 1101.
Triacétylmorphine. $C^{22}H^{27}AzO^6 + H^2O =$ $C^{25}H^{37}Az(C^2H^3O^2)^3 + H^2O$	$[\alpha]_D - 180^{\circ}$	Alcool	CAUSSE (<i>J. de Pharm. et Ch.</i> (6 ^e s.), t. IX, p. 379; 1899).

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS.
Tribenzal-<i>l</i>-idite. $C^6H^5(C^1H^5)_3O^6$	$[\alpha]_D - 6^\circ$	Acétone ($p = 0,25$ à $0,5$)	LOBRY DE BRUYN ET VAN EKENSTEIN (<i>Rec. Trav.</i> <i>chim. d. P. B.</i> , t. XVIII, p. 151; 1899).
Tribenzalmannite. $C^6H^5(C^1H^5)_3O^6$	$[\alpha]_D - 13^\circ$	Chloroforme (id.)	<i>Id.</i>
Tribenzal-<i>d</i>-talite. $C^6H^5(C^1H^5)_3O^6$	$[\alpha]_D + 40^\circ$	Id. (id.)	<i>Id.</i>

Tricétosantonique (acide). Voir santonique (acide Tricéto-).

<i>d</i>-Trioxylglutarique (acide). $C^3H^5O^7 =$ $COOH.(CHOH)_3.COOH$	$[\alpha]_D^{20} + 22^\circ, 88$	Eau ($c = 5, 13$)	RUFF (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 556; 1899).
<i>l</i>-Tyrosine. $C^9H^{11}AzO^3$ (de benzoyl- <i>l</i> -tyrosine)	$[\alpha]_D^{20} - 13^\circ, 2$ $- 8^\circ, 64$	Eau et 4% HCl ($p = 4,68$) Eau et 21% HCl ($p = 3,94$)	E. FISCHER (<i>Ber. d. D. ch.</i> <i>Ges.</i> , t. XXXII, pp. 3643 et 3645; 1899).
<i>d</i>-Id. (de benzoyl- <i>d</i> -tyrosine)	$[\alpha]_D^{20} + 8^\circ, 64$	Id. ($p = 4,61$)	

Valéranilide. $C^{11}H^{15}AzO =$ $C^2H^3.CH(CH^3).CO.AzH.C^6H^5$ [(α) $_D^{15}$ d'ac. valér. + $11^\circ, 12$]	$[\alpha]_D^{14} + 10^\circ, 5$	Alcool ($p = 11, 11$)	GUYE ET BABEL (<i>Arch. de</i> <i>Gen.</i> (4 ^e Pér.), t. VII, p. 36; 1899).
---	---------------------------------	-------------------------	--

Valérotoluidide. $C^{12}H^{17}AzO =$ $C^2H^3.CH(CH^3).$ $CO.AzH.C^6H^5.CH^3$ (1) (2)	$[\alpha]_D^{14} + 9^\circ, 3$	Alcool ($p = 11, 11$)	<i>Id.</i>
Id.-<i>m</i>. (1) (3)	$[\alpha]_D \pm 0^\circ$		
Id.-<i>p</i>. (1) (4)	$[\alpha]_D^{14} + 19^\circ, 1$	Alcool ($p = 11, 11$)	

NOM ET FORMULE.	POUVOIR rotatoire spécifique.	DISSOLVANT ET TENEUR.	OBSERVATEURS
Xanthorhamnine (α). $C^{14}H^{46}O^{29}$	$[\alpha]_D + 3^{\circ}, 75$	Eau	CH. et G. TANRET (<i>Bull. Soc. chim.</i> (3 ^e s.), t. XXI, p. 1075; 1899).
Id. (β).	$[\alpha]_D + 5^{\circ}$	Eau	
Xylonique (lactone). $C^5H^8O^5$	$[\alpha]_D - 74^{\circ}, 4$	Eau ($c = 0,79$)	CLOWES et TOLLENS (<i>Lieb. Ann.</i> , t. CCCX, p. 176; 1899).
Xylosazone. $C^{17}H^{28}O^3Az^4 =$ $C^5H^8O^3(Az.AzH.C^6H^5)^2$	$[\alpha]_D - 12^{\circ}, 5$	Pyridine, 2 vol. Alcool, 3 vol. ($c = 2$)	NEUBERO (<i>Ber. d. D. ch. Ges.</i> , t. XXXII, p. 3386; 1899).
Xylosazone p.-bromée. $C^{17}H^{18}Br^2O^3Az^4 =$ $C^5H^8O^3(Az.AzH.C^6H^4.Br)^2$ (1) (4)	$[\alpha]_D \pm 0$	Id. (id.)	Id.
Yohimbine. $C^{17}H^{18}Az^2O^4 (?)$	$[\alpha]_D + 56^{\circ}, 9$ $+ 103^{\circ}, 4$	Alcool ($c = 1$) Solution chlorhydrique (id.)	SPIEGEL (<i>Chem. Zeitg.</i> , t. XXIII, p. 56; 1899).

TITRES DÉVELOPPÉS
DES
OUVRAGES OU RECUEILS CITÉS.

Abh. Akad. Berlin. — **Abhandlungen der Königlichcn Akademie der Wissenschaften zu Berlin.** Berlin.

Acc. dei Lincei (Rendiconti). Voir *R. C. dei Lincei*.

Acc. dei Lincei (Transunti). Voir *Atti dei Lincei (Trans.)*.

Acta Soc. scient. Fenn. — **Acta Societatis scientiarum Fennicae.** Helsingfors.

Amer. chem. J. — **The American chemical Journal**, edited by Ira Remsen. Baltimore.

Amer. J. of Sc. — **The American Journal of Science**, established by B. Silliman, edited by E.-S. Dana. Newhaven.

Ann. Ch. e Farm. — **Annali di Chimica e di Farmacologia.** Direttori : P. Albertoni e J. Guareschi. Milan.

Ann. de Ch. et Phys. — **Annales de Chimie et de Physique.** Paris.

Ann. de l'Obs. de Paris. — **Annales de l'Observatoire de Paris.** Paris.

Ann. des Mines. — **Annales des Mines**, ou Recueil de Mémoires sur l'exploitation des mines et sur les Sciences et les Arts qui s'y rattachent, rédigées par les Ingénieurs des Mines. Paris.

Ann. d. Lab. d. Gab. — **Annali del Laboratorio chimico centrale delle Gabelle.** Rome.

Ann. du Cons. d. A. et M. — **Annales du Conservatoire des Arts et Métiers**, publiées par les professeurs. Paris.

Ann. Éc. Norm. sup. — **Annales scientifiques de l'École Normale supérieure**, publiées sous les auspices du Ministre de l'Instruction publique par un comité de rédaction composé des maîtres de conférences de l'École. Paris.

Ann. N.-Y. Acad. — **Annals of the New-York Academie of Science** (late Lyceum of Natural History). New-York.

- Ann. Sc. natur. (Bot.).* — **Annales des Sciences naturelles** (Botanique). Paris.
- Annu. Bur. Long.* — **Annuaire pour l'an**, publié par le Bureau des Longitudes. Paris.
- Arch. de Gen.* — Bibliothèque universelle de Genève. **Archives des Sciences physiques et naturelles**. Genève.
- Arch. d. Pharm.* — **Archiv der Pharmacie**. Eine Zeitschrift des allgemeinen Apotheker-Vereins, herausgegeben vom Directorium unter Redaction von E. Reichardt. Halle.
- Arch. f. exp. Pathol.* — **Archiv für experimentelle Pathologie und Pharmakologie**. Leipzig.
- Arch. f. ges. Physiol.* — **Archiv für gesammte Physiologie des Menschen und der Thiere**, herausgegeben von Dr E.-F.-W. Pflüger. Bonn.
- Arch. Mus. Teyler.* — **Archives du Musée Teyler**. Harlem.
- Arch. néerl.* — **Archives néerlandaises des Sciences exactes et naturelles**, publiées par la Société hollandaise des Sciences à Harlem. Harlem.
- Ass. fr. av. Sc.* — **Association française pour l'avancement des Sciences**.
- Astr. Nachr.* — **Astronomische Nachrichten**. Kiel.
- Astroph. Journ.* — **Astrophysikal Journal**, an international Review of Spectroscopy and Astronomical Physics. Chicago.
- Atti dell' Acc. di Nap.* — **Atti della Reale Accademia delle Scienze fisiche e matematiche** (Società Reale di Napoli). Naples.
- Atti dei Lincei.* — **Atti della Reale Accademia dei Lincei** (Memorie). Rome.
- Atti dei Lincei (Trans.).* — **Atti della Reale Accademia dei Lincei**. Transunti, 1876-1884. Rome.
- Atti R. Ist. Ven.* — **Atti del Reale Istituto Veneto di Scienze, Lettere ed Arti**. Venice.
- Atti Soc. Tosc. Sc. Nat.* — **Atti della Società Toscana di Scienze Naturali**, residente in Pisa. Pisa.
- Beilstein's H. d. org. Ch.* — **Handbuch der organischen Chemie**, von Dr F. Beilstein. 3^e édition. Hambourg et Leipzig. 1892-1899.
- Ber. d. D. ch. Ges.* — **Berichte der Deutschen chemischen Gesellschaft**. Berlin.
- Ber. d. D. pharm. Ges.* — **Berichte der Deutschen pharmazeutischen Gesellschaft**. Berlin.
- Ber. d. Oberh. Ges. f. Nat.* — **Berichte der Oberhessischen Gesellschaft für Natur- und Heilkunde**. Giessen.
- Ber. Münch. Akad. Voir Denks. d. Münch. Akad.*

- Bih. t. Sv. Vet.-Akad. Handl.* — **Bihang till Kongliga Svenska Vetenskaps-Akademiens Handlingar.** Stockholm.
- Brit. Assoc. Rep.* — **Reports of the ... Meeting of the British Association for the Advancement of Science.** Londres.
- Bull. Acad. Brux.* — *Bull. Ac. roy. Belg.* — **Bulletins de l'Académie royale des Sciences, des Lettres et des Beaux-Arts de Belgique.** Bruxelles.
- Bull. Ac. Sc. Cracovie.* — **Bulletin international de l'Académie des Sciences de Cracovie.** Cracovie.
- Bull. of Geol. Inst. of Upsala.* — **Bulletin of the geological Institut of Upsala.** Upsal.
- Bull. Soc. chim.* — **Bulletin de la Société chimique de Paris.** Paris.
- Bull. Soc. minér.* — **Bulletin de la Société minéralogique de France, 1877-1886 — de la Société française de Minéralogie (depuis 1886).** Paris.
- Bull. Soc. Mycol.* — **Bulletin de la Société mycologique.** Paris.
- Bull. Soc. Sc. Bucarest.* — **Bulletin de la Société des Sciences.** Bucarest.
- Chem. Centr.-Bl.* — **Chemisches Central-Blatt.** Leipzig.
- Chem. News.* — **The Chemical News and Journal of physikal Science,** edited by W. Crookes. Londres.
- Chem.-Zeitg.* — **Chemiker-Zeitung.** Central Organ für Chemiker, Techniker, Fabrikanten, Apotheker, Ingenieure. Herausgeber und verantwortlicher Redacteur: Dr G. Krause. Cöthen.
- C. R. ou Comptes rendus.* — **Comptes rendus hebdomadaires des séances de l'Académie des Sciences,** par MM. les Secrétaires perpétuels. Paris.
- C. R. Soc. Nat. Varsovie.* — **Comptes Rendus de la section de physique et chimie de la Société des Naturalistes de Varsovie.** Varsovie.
- Denksch. Ak. Wien.* — **Denkschriften der Kaiserlichen Akademie der Wissenschaften in Wien.** Vienne.
- Denksch. d. Münch. Ak.* — **Denkschriften der Königlichen Baierischen Akademie der Wissenschaften zu München.** Munich.
- Dict. de Würtz* (2^e supp.). — **Deuxième Supplément au Dictionnaire de Chimie pure et appliquée de A. Würtz,** publié sous la direction de Ch. Friedel. Paris.
- Dove's Rep. Phys.* — **Repertorium der Physik,** eine vollständige Zusammenstellung der neuern Fortschritte dieser Wissenschaft, herausgegeben von H.-W. Dove und L. Moser. Berlin.
- Drch. Verm.* — **Das optische Drehungsvermögen organischer Substanzen und die praktischen Anwendungen desselben,** von Dr H. Landolt. Braunschweig, 1^{re} édition, 1879; 2^e édition, 1898.

Edinb. J. of Sc. — **Edinburgh Journal of Science**, edited by D. Brewster, 1824-1832. Edimbourg.

Edinb. Trans. — **Transactions of the Royal Society of Edinburgh**. Edimbourg.
Festsch. d. Naturf. Ges. zu Halle. — **Festschrift der Naturforschenden Gesellschaft zu Halle**. Halle.

Földt. Közl. — **Földtani Közlöny** (Geologische Mittheilungen), Zeitschrift der ungarischen geologischen Gesellschaft. Budapest.

Forh. i Vid.-Selsk i Christiania. — **Forhandlinger i Videnskabs-Selskabet i Christiania**. Christiania.

Forsch. ü. Leb. — **Forschungsberichte über Lebensmittel und ihre Beziehungen zur Hygiene, über forense Chemie und Pharmacognosie**. Herausgegeben von Rud. Emmerich, Alb. Hilger, Ludwig Pfeiffer und Rudolph Sendtner. Munich

Gazz. chim. ital. — **Gazetta chimica italiana**. Rome.

Geol. Fören. Förhandl. — **Geologiska Föreningens i Stockholm Förhandlingar**. Stockholm.

Ges. d. ges. Nat. zu Marburg. — **Schriften der Gesellschaft zur Beförderung der gesammten Naturwissenschaften zu Marburg**. Marbourg.

Giorn. di Min. di Sansoni. — **Giornale di Mineralogia, Cristallografia e Petrografia**, diretto dal Dr Sansoni. Milan, 1890-1895.

Groth's Phys. Kryst. *Voir Physik. Kryst.*

Gr. Zeits. — **Zeitschrift für Krystallographie und Mineralogie** ... herausgegeben von P. Groth. Leipzig.

Jahr. Forsch. d. Thierch. — **Jahresbericht über die Fortschritte der Thierchemie** oder der physiologischen und pathologischen Chemie, begründet von R. Maly. Wiesbaden.

J. Coll. of Sc., Imp. Univ. of Japan. — **Journal of the College of Science**, Imperial University of Japan, published by the University. Tokio.

J. de Pharm. et Ch. — **Journal de Pharmacie et de Chimie**, rédacteur principal, M. Riche. Paris.

J. de Phys. — **Journal de Physique théorique et appliquée**, fondé par J.-Ch. d'Almeida, publié par MM. E. Bouty, A. Cornu, E. Mascart, A. Potier. Paris.

J. f. prakt. Ch. — **Journal für praktische Chemie**, herausgegeben von Ernst von Meyer (depuis 1885). Leipzig.

J. of Amer. ch. Soc. — **Journal of the American chemical Society**. Easton (Pa.).

J. of chem. Soc. — **Journal of chemical Society**. Londres.

J. Roy. Microsc. Soc. — **Journal of the Royal microscopical Society**. Londres.

J. Soc. phys.-chim. Russe. — **Journal de la Société physico-chimique russe à l'Université de Saint-Petersbourg** (*en russe*). Saint-Petersbourg.

Kryst. opt. Unters. — **Krystallographische-optische Untersuchungen**, von Grailich. Vienne, 1858.

Landw. Vers. — **Die Landwirthschaftlichen Versuchstationen**. Organ für wissenschaftliche Forschungen auf dem Gebiete der Landwirthschaft, herausgegeben von Fried. Nobbe. Berlin.

Lieb. Ann. — **Annalen der Chemie und Pharmacie** (1832-1873). **Justus Liebig's Annalen der Chemie und Pharmacie** (1873-1874). **Justus Liebig's Annalen der Chemie** (1874-1899). Leipzig et Heidelberg.

Man. de Minér. — **Manuel de Minéralogie**, par A. Des Cloizeaux, t. I, 1862; t. II, 1874-1893. Paris.

Math. u. Nath.-Wiss. Ber. aus Ungarn. — **Mathematische und Naturwissenschaftliche Berichte aus Ungarn**. Mit Unterstützung der ungarischen Akademie der Wissenschaften und der Königlich ungarischen naturwissenschaftlichen Gesellschaft. Redigirt von J. Fröhlich. Budapest.

Med.-chem. Unters. — **Medicinisch-chemische Untersuchungen aus dem Laboratorium für angewandte Chemie zu Tübingen**, herausgegeben von Dr. Hoppe Seyler. Berlin.

Mem. dei Lincei. Voir *Atti dei Lincei*.

Mém. de l'Ac. des Sc. — **Mémoires de l'Académie des Sciences de l'Institut de France**. Paris.

Mém. de l'Ac. de Saint-Petersb. — **Mémoires de l'Académie impériale des Sciences de Saint-Petersbourg**. Saint-Petersbourg.

Mem. dell' Accad. di Torino. — **Memorie della Reale Accademia delle Scienze di Torino**. Turin.

Merck's Jahr. — **Jahresbericht der Merck'schen Fabrik**. Darmstadt.

Mikrosk.-Physiogr. — **Mikroskopische Physiographie der petrographisch-wichtigen Mineralien** von Rosenbusch. 3^e édition, 1893. Stuttgart.

Minér. de la Fr. — **Minéralogie de la France et de ses colonies**. Description physique et chimique des minéraux. Étude des conditions géologiques de leurs gisements. par A. Lacroix. T. I, 1893 et 1895; t. II, 1896 et 1897. Paris.

Minér. des roches. — **Les Minéraux des roches**. 1^{re} Application des méthodes minéralogiques et chimiques à leur étude microscopique, par A. Michel Lévy; 2^e Données physiques et optiques, par A. Michel Lévy et A. Lacroix. Paris, 1888.

Miner. Magaz. — **The Mineralogical Magazine and Journal of the mineralogical Society of Great-Britain and Ireland**. Londres.

Monatsb. Akad. Berlin. — **Monatsberichte der Königlich preussischen Akademie der Wissenschaften zu Berlin**. 1856-1881. Berlin.

Monatsh. f. Ch. — **Monatshefte für Chemie und verwandte Theile anderer Wissenschaften.** Vienne.

Monit. Scient. — **Le Moniteur scientifique**, Journal des Sciences pures et appliquées, fondé et dirigé par le D^r Quesneville [*depuis 1890, Le Mon. sc. du Docteur Quesneville* ...]. Paris.

Münch. Ges. f. Morphol. — **Münchener Gesellschaft für Morphologie und Physiologie.** Munich.

N. Acta Soc. sc. Upsal. — **Nova Acta Regiæ Societatis scientiarum Upsaliensis.** Upsal.

Naturw. Jahrb. « **Lotos** ». — **Jahrbuch für Naturwissenschaft « Lotos ».** Im Auflage des Vereins « Lotos », herausgegeben von Th. Knoll. Prague.

Ned. Tijds. Pharm. — **Nederland Tijdschrift voor Pharmacie, Chemie en Toxicologie.** La Haye.

N. Jahrb. f. Min. — **Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Palæontologie.** Stuttgart.

Nyt Mag. for Naturvid. — **Nyt Magazin for Naturvidenskaberne**, grundlagt af den physiographiske Forening i Christiania. Christiania.

N. Zeits. f. Rüben.-Z. Ind. -- **Neue Zeitschrift für Rüben-Zucker Industrie.** Wochenblatt für die Gesamtinteressen der Zuckerfabrikation. Herausgegeben unter Mitwirkung von Fachmännern von C. Scheibler. Berlin.

Oef. Finska Vet.-Soc. Förh. — **Oefversigt af Finska Vetenskaps-Societetens Förhandlingar.** Helsingfors.

Oest. Z. Zuck.-Ind. — **Oesterreichisch-Ungarische Zeitschrift für Zucker-Industrie und Landwirthschaft.** Herausgegeben vom Central-Verein für Rüben-zucker-Industriellen der oesterreichisch-ungarische Monarchie. Redigirt von F. Strohmer. Vienne.

Org. d. Oest. Ver. f. Rüben.-Ind. — **Organ des Central-Vereins für Rübenzucker-Industrie in der Oesterreich-Ungarischen Monarchie.** Zeitschrift für Landwirthschaft und technischen Fortschritt der Landwirthschaftlichen Gewerbe, vorzugsweise für Rübenzucker-Industrie. Redigirt von Otto Kohlrausch. Vienne.

Overs. Dan. Vid. Selsk. Forh. -- **Oversigt over det Kongelige Danske Videnskabernes Selskabs Forhandling og dets Medlemmers Arbejder i Aaret.** Copenhagen.

Pharm. Arch. -- **Pharmaceutical Archives**, edited by Edward Kremers. Milwaukee (Wisc.).

Pharm. J. Trans. - **The pharmaceutical Journal and Transactions.** Londres.

Pharm. Zeits. f. Russ. - **Pharmaceutische Zeitschrift für Russland**, herausgegeben von der pharmaceutischen Gesellschaft zu Saint-Petersburg. Saint-Petersbourg.

- Philos. Magaz.* — **The London, Edinburgh and Dublin Philosophical Magazine and Journal of Science.** Londres.
- Philos. Trans.* — **Philosophical Transactions of the Royal Society of London.** Londres.
- Physik. Kryst.* — **Physikalische Krystallographie** und Einleitung in die krystallographische Kenntniss der wichtigeren Substanzen, von P. Groth. 2^e éd. Leipzig, 1885.
- Pogg. Ann.* — **Annalen der Physik und Chemie**, herausgegeben zu Berlin von J.-C. Poggendorff. Leipzig, 1824-1877.
- Proc. Chem. Soc. Lond.* — **Proceedings of the Chemical Society of London.** Londres.
- Proc. R. Soc. Lond.* — **Proceedings of the Royal Society of London.** Londres.
- Progr. d. Realsch. zu Charlottenburg.* — **Progresse der Realschule zu Charlottenburg.** Berlin.
- Pubbl. dell'Ist. ch. di Roma.* — **Pubblicazione dell' Istituto chimico di Roma.** Rome.
- Publ. d. astron. Obs. zu Potsdam.* — **Publicationen des Astrophysikalischen Observatoriums zu Potsdam.** Potsdam.
- R. C. dell'Acc. di Napoli.* — **Rendiconto dell'Accademia delle Scienze fisiche e matematiche** (Sezione della Società Reale di Napoli). Naples.
- R. C. dei Lincei.* — **Atti della Reale Accademia dei Lincei** (Rendiconti). Rome, 1884-1899.
- R. C. Ist. Lomb.* — **Reale Istituto Lombardo di Scienze e Lettere** (Rendiconti). Milan.
- Rech. Astron. Obs. Utrecht.* — **Recherches astronomiques de l'Observatoire d'Utrecht.** La Haye.
- Rec. Trav. chim. d. P. B.* — **Recueil des Travaux chimiques des Pays-Bas** [depuis 1897, ...des Pays-Bas et de la Belgique]. Leyde.
- Riv. di Miner. ital.* — **Rivista di Mineralogia e Cristallografia italiana**, diretta da Panebianco. Padoue.
- Sachsse Phytoch. Unt.* — **Phytochemische Untersuchungen**, von Robert Sachsse. Leipzig, 1880.
- Sav. étr.* — **Mémoires présentés par divers savants à l'Académie des Sciences de l'Institut de France et imprimés par son ordre.** Paris.
- Sitzb. Akad. Berlin.* — **Sitzungsberichte der Königlich preussischen Akademie der Wissenschaften zu Berlin**, 1882-1899. Berlin.
- Sitzb. Akad. Wien.* — **Sitzungsberichte der Kaiserlich-Königlichen Akademie der Wissenschaften in Wien.** Vienne.

Sitzb. d. Böhm. Ges. — **Sitzungsberichte der Königlich Böhmisches Gesellschaft der Wissenschaften in Prag.** Prague.

Sitzb. d. Niederrh. Ges. — **Sitzungsberichte der Niederrheinischen Gesellschaft für Natur- und Heilkunde.** Bonn.

Sitzb. d. Ver « Lotos ». — **Sitzungsberichte der Deutschen natur-medizinischen Vereins « Lotos ».** Prague.

Soc. Tosc. Sc. Nat. Voir *Atti Soc. Tosc. Sc. Nat.*

Tabellen. — **Physikalisch-Chemische Tabellen**, herausgegeben von H. Landolt und R. Börnstein, 2^e édition, 1894. Berlin.

Tab. des Min. d. R. — **Tableaux des Minéraux des Roches.** Résumé de leurs propriétés optiques, cristallographiques et chimiques, par A.-Michel Lévy et A. Lacroix, 1899. Paris.

Termész. Füs. — **Természettajzi Füzetek**, herausgegeben vom ungarischen National Museum. Budapest.

Termész. Közl. — **Természettudományi Közlöny**, Monatschrift der Königlichen und Naturwissenschaftlichen Gesellschaft in Budapest. Budapest.

Trans. of Connect. Acad. — **Transactions of the Connecticut Academie of Arts and Sciences.** Newhaven.

Trans. N.-Y. Acad. -- **Transactions of the New-York Academie of Science** (late Lyceum of Natural History). New-York.

Trav. et Mém. d. B. int. des P. et M. — **Travaux et Mémoires du Bureau international des Poids et Mesures.** Paris.

Tsch. Mittheil. — **Tschermak's Mineralogische und Petrographische Mittheilungen**, herausgegeben von G. Tschermak, 1878-1889; von F. Becke, 1889-1899. Vienne.

Verh. d. physik.-med. Ges. — **Verhandlungen der physikalisch-medicinischen Gesellschaft in Würzburg.** Erlangen et Würtzbourg.

Verh. Min. Ges. St-Peters. — **Verhandlungen der Russisch-Kaiserlichen mineralogischen Gesellschaft zu Saint-Petersburg.** Saint-Pétersbourg.

Wied. Ann. -- **Annalen der Physik und Chemie** (Neue Folge), herausgegeben von G. Wiedemann, 1877-1893; von G. und E. Wiedemann, 1893-1899. Leipzig.

Woch. f. Brauerei. — **Wochenschrift für Brauerei.** Berlin.

Zeits. d. D. geol. Ges. -- **Zeitschrift der Deutschen geologischen Gesellschaft.** Berlin.

Zeits. f. anal. Ch. — **Zeitschrift für analytische Chemie**, begründet von R. Fresenius, herausgegeben von den Directoren und Inhabern der Chemischen Laboratoriums Fresenius in Wiesbaden, Wiesbaden.

- Zeits. f. angew. Ch.* — **Zeitschrift für angewandte Chemie**. Organ des Vereins Deutscher Chemiker, herausgegeben von Ferd. Fischer. Berlin.
- Zeits. f. anorg. Ch.* — **Zeitschrift für anorganische Chemie**. begründet von Gerhard Krüss, herausgegeben von R. Lorenz und F.-W. Küster. Hambourg et Leipzig.
- Zeits. f. Biol.* — **Zeitschrift für Biologie**, herausgegeben von M. von Pettenkofer und C. Voit. Munich.
- Zeits. f. Ch. u. Pharm.* — **Zeitschrift für Chemie und Pharmacie**, herausgegeben von E. Erlenmeyer und G. Lewinstein. Erlangen et Heidelberg.
- Zeits. f. Instr.-K.* — **Zeitschrift für Instrumenten-Kunde**. Organ für Mittheilungen aus dem gesammten Gebiete der wissenschaftlichen Technik, redigirt von St. Lindeck. Berlin.
- Zeits. f. Math. u. Phys.* — **Zeitschrift für Mathematik und Physik**, herausgegeben von O. Schlömilch und Cantor. Leipzig.
- Zeits. f. Naturwiss.* — **Zeitschrift für Naturwissenschaften**, herausgegeben von Naturwissenschaften-Vereine für Sachsen und Thuringen in Halle. Berlin.
- Zeits. f. physik. Ch.* — **Zeitschrift für physikalische Chemie, Stöchiometrie und Verwandtschaftslehre**, herausgegeben von Wilh. Ostwald und J.-H. Van't Hoff. Leipzig.
- Zeits. f. physiol. Ch.* — **Zeitschrift für physiologische Chemie**, herausgegeben von Hoppe Seyler (depuis 1899, **Hoppe Seyler's Zeitschrift**, etc., herausgegeben von A. Kossel). Strassbourg.
- Zeits. f. Rub.z.-Ind.* — **Zeitschrift des Vereins für die Rübenzucker-Industrie des Deutschen Reichs**, herausgegeben vom Vereins-Directorium. Berlin.
- Zeits. Oest. Apoth.-Ver.* — **Zeitschrift des allgemeinen österreichischen Apotheker-Vereins**, redigirt von Fr. Klinger. Vienne.

FIN.

1. The first part of the document is a list of names and addresses.

2. The second part of the document is a list of names and addresses.

3.

—



1845

